

ADN КАТАЛОГ ПИТАЊА 2013

Хемикалије

Административни одбор ADN-а усвојио је ADN каталог питања 2013 у његовом садашњем облику 25ог јануара 2013.

Хемикалије – знање физике и хемије**Испитни циљ 1: Опште**

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 01.0-01	Основно опште знање	В
	Сагоревање бутана је:	
	A Физичка реакција	
	B Хемиска реакција	
	C Биолошка реакција	
	D Геолошка реакција	
331 01.0-02	Основно опште знање	В
	Шта се од следећег може догодити субстанци у физичкој реакцији?	
	A Стање субстанце се мења и сама субстанца се такође мења	
	B Стање субстанце се мења али се сама субстанца не мења	
	C Стање субстанце се не мења али се сама субстанца мења	
	D Стање субстанце се не мења, нити се сама субстанца мења	
331 01.0-03	Основно опште знање	С
	Која је од следећих реакција хемиска реакција?	
	A Топљење воска свеће	
	B Растварање шећера у води	
	C Оксидација гвожђа	
	D Испаравање бензина за моторе	
331 01.0-04	Основно опште знање	D
	Која је од следећих реакција физичка реакција?	
	A Сагоревање дизел горива	
	B Разлагање воде на водоник и кисеоник	
	C Оксидација алуминијума	
	D Очвршћавање бензена	
331 01.0-05	Основно опште знање	В
	Која је од следећих реакција физичка реакција?	
	A Разлагање оксида живе на живу и кисеоник	
	B Ширење гасног уља	
	C Полимеризација стирена	
	D Сагоревање уља за грејање домаћинства	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 01.0-06	Основно опште знање	A
	Шта је испаравање UN Бр. 1846 УГЉЕНТЕТТРАХЛОРИДА?	
	A Физичка реакција	
	B Хемиска реакција	
	C Биолошка реакција	
	D Геолошка реакција	
331 01.0-07	Основно опште знање	B
	Шта је полимеризација UN Бр. 2055 СТИРОЛМОНОМЕРА СТАБИЛИЗОВАНОГ?	
	A Физичка реакција	
	B Хемиска реакција	
	C Биолошка реакција	
	D Геолошка реакција	
331 01.0-08	Основно опште знање	C
	Шта је сагоревање UN Бр. 2247 n-ДЕКАНА?	
	A Биолошка реакција	
	B Физичка реакција	
	C Хемиска реакција	
	D Геолошка реакција	

Хемикалије – знање физике и хемије

Испитни циљ 2: Температура, притисак, запремина

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 02.0-01	Основно знање физике	C
	Која величина је еквивалент за 0,5 bar?	
	A 0,5 kPa	
	B 5,0 kPa	
	C 50,0 kPa	
	D 500,0 kPa	
331 02.0-02	Основно знање физике	B
	Затворени контејнер има притисак од 180 kPa на температури од 27° C. Запремина контејнера се не мења. На колико порасте притиска на 77° C?	
	A 154,3 kPa	
	B 210,0 kPa	
	C 230,0 kPa	
	D 513,3 kPa	
331 02.0-03	Основно знање физике	D
	Затворени танк терета је 95 % напуњен UN Бр. 1547 АНИЛИНОМ. Када ће испаравање анилина престати?	
	A Кад притисак паре анилина буде једнак притиску спољног ваздуха	
	B Кад анилин потпуно испари	
	C Када се достигне критична температура	
	D Када притисак паре анилина буде једнак притиску засићене паре	
331 02.0-04	Основно знање физике	A
	Притисак изнад течности се повећава. Шта се дешава са температуром кључања течности?	
	A Температура кључања се повећава	
	B Температура кључања се смањује	
	C Температура кључања остаје иста	
	D Температура кључања се повећава затим пада испод температуре кључања	
331 02.0-05	Основно знање физике	C
	Затворена боца гаса се греје на сунцу. Шта се дешава?	
	A Само притисак расте	
	B Само температура расте	
	C И притисак и температура расту	
	D Притисак опада, али температура расте	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 02.0-06	Основно знање физике	С
	У затвореном празном танку за терет са запремином од 240 m ³ постоји надпритисак од 10 kPa. Танк прима течни терет од 80 m ³ . Температура се не мења. Колики је тада надпритисак у танку терета? A 5 kPa B 7,5 kPa C 15 kPa D 30 kPa	
331 02.0-07	Основно знање физике	В
	Течност на константној температури има: A Одређени облик и одређену запремину B Нема одређени облик, али има одређену запремину C Одређени облик, али нема одређену запремину D Нема одређени облик нити одређену запремину	
331 02.0-08	Основно знање физике	А
	Шта је критична температура? A Температура изнад које се гас не може превести у течно стање B Најнижа могућа температура, наине 0 K C Температура изнад које се гас може превести у течно стање D Температура на којој се достиже доња граница експлозивности	
331 02.0-09	Основно знање физике	А
	Која је температура еквивалентна 353 K? A 80° C B 253° C C 353° C D 626° C	
331 02.0-10	Основно знање физике	С
	На 21° C, запремина затвореног гаса је 98 литара. Притисак се не мења. Колика је запремина на 30° C? A 95 литара B 98 литара C 101 литара D 140 литара	

Број	Извор	Тачан одговор
331 02.0-11	Основно знање физике	В
	Која је најнижа могућа температура?	
	A 0° C	
	B 0 K	
	C -273 K	
	D 273 K	
331 02.0-12	Основно знање физике	В
	За које се течности сматра да су течности са ниском температуром кључања?	
	A Течности са температуром кључања испод 0° C	
	B Течности са температуром кључања испод 100° C	
	C Течности са температуром кључања између 100° C и 150° C	
	D Течности са температуром кључања изнад 150° C	
331 02.0-13	Основно знање физике	С
	Када се чиста супстанца топи, шта се дешава са температуром?	
	A Температура расте	
	B Температура опада	
	C Температура се не мења	
	D Температура расте или опада зависно од супстанце	
331 02.0-14	Основно знање физике	В
	Температура кључања UN Бр. 1897 ТЕТРАХЛОРЕТИЛЕНА је 121° C. Шта је тетрахлоретилен ?	
	A Течности са ниском температуром кључања	
	B Течности са средњом температуром кључања	
	C Течности са високом температуром кључања	
	D Гас	
331 02.0-15	Основно знање физике	С
	Шта је еквивалентно са температуром од 30° C?	
	A 30 K	
	B 243 K	
	C 303 K	
	D -243 K	
331 02.0-16	Основно знање физике	Д
	Које су течности са високом температуром кључања?	
	A Течности са температуром кључања испод 50° C	
	B Течности са температуром кључања испод 100° C	
	C Течности са температуром кључања између 100° C и 150° C	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
	D Течности са температуром кључања изнад 150° C	
331 02.0-17	Основно знање физике	B
	Која се јединица у Геј – Лисаковом закону увек употребљава да се изрази температура? A °C B K C Pa D °F	
331 02.0-18	Основно знање физике	A
	Температура кључања UN Бр. 1155 ДИЕТИЛЕТРА је 35° C. Шта је диетилетар? A Течност са ниском температуром кључања B Течност са средњом температуром кључања C Течност са високом температуром кључања D Течност са врло високом температуром кључања	
331 02.0-19	Основно знање физике	D
	Која се јединица употребљава да се изрази притисак? A Келвин B Литар C Њутн D Паскал	
331 02.0-20	Основно знање физике	D
	Која је ppm вредност еквивалентна са запремином од 100 %? A 1 ppm B 100 ppm C 1000 ppm D 1000000 ppm	
331 02.0-21	Основно знање физике	B
	У затвореном контејнеру је притисак од 2 bar и температура од 7 °C. Притисак се подиже на 4 bar. Запремина се не мења. Колика је нова температура? A 14 °C B 287 °C C 560 °C D -133 °C	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 02.0-22	Основно знање физике	С
	У затвореном простору, температура падне на половину почетне температуре. Шта се дешава са притиском? А Притисак се удвостручује В Притисак се не мења С Притисак опадне за половину D Притисак постаје четири пута нижи	
331 02.0-23	Основно знање физике	С
	Шта означава температура кључања течности? А Притисак течности на температури од 100 °C В Количину течности која је стигла до температуре кључања С Температуру на којој се течност претвара у пару на притиску од 100 kPa (1 bar) D Запремину течности на температури од 100 °C и притиску од 100 kPa (1 bar)	

Хемикалије – знање физике и хемије

Испитни циљ 3: Физичка стања

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 03.0-01	Основно знање физике	С
	Како се зове прелаз из чврстог у гасовито стање?	
	A Очвршћавање	
	B Кондензација	
	C Сублимација	
	D Гасификација	
331 03.0-02	Основно знање физике	В
	Како се зове прелаз из гасовитог у течно стање?	
	A Очвршћавање	
	B Кондензација	
	C Сазревање	
	D Сублимација	
331 03.0-03	Основно знање физике	В
	За шта је кондензација пример?	
	A Прелаз из гасовитог у чврсто стање	
	B Прелаз из гасовитог у течно стање	
	C Прелаз из течног у гасовито стање	
	D Испаравање субстанце	
331 03.0-04	Основно знање физике	А
	Шта је од следећег пример сублимације?	
	A Прелаз угљеничног снега у гасовито стање	
	B Стварање кондензације на хладном прозору	
	C Очвршћавање растопљеног гвожђа	
	D Испаравање течног хексана са сојиног колача	
331 03.0-05	Основно знање физике	Д
	Шта је очвршћавање?	
	A Прелаз из чврстог у течно стање	
	B Прелаз из течног у гасовито стање	
	C Прелаз из гасовитог у течно стање	
	D Прелаз из течног у чврсто стање	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 03.0-06	Избачен (2012)	
331 03.0-07	Основно знање физике	C
	Како се зове прелаз из чврстог у гасовито стање?	
	A Топљење	
	B Очвршћавање	
	C Сублимација	
	D Гасификација	
331 03.0-08	Основно знање физике	A
	На нормалном притиску, температура супстанце је виша од температуре кључања. Какво је тада физичко стање супстанце?	
	A Гасовито	
	B Течно	
	C Чврсто	
	D Течно или чврсто	
331 03.0-09	Основно знање физике	B
	У коме се физичком стању налази UN Бр. 1605 ЕТИЛЕНДИБРОМИД (1,2 ДИБРОМЕТАН) на температури од +5 °C?	
	A Гасовитом стању	
	B Чврстом стању	
	C Течном стању	
	D Неодређеном стању	
331 03.0-10	Основно знање физике	C
	Како се зове прелаз супстанце из чврстог стања у гасовито стање?	
	A Испаравање	
	B Кондензација	
	C Сублимација	
	D Рекомбинација	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 03.0-11	Основно знање хемије	A
Као резултат реакције ствара се нова супстанца. Како зовемо реакцију која се одиграла?		
A	Хемиска реакција	
B	Физичка реакција	
C	Метеоролошка реакција	
D	Логичка реакција	

Хемикалије – знање физике и хемије

Испитни циљ 4: Пожар, сагоревање

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 04.0-01	Основно знање о субстанцама	В
	<p>Опсег експлозивности UN Бр. 1547 АНИЛИНА је од 1,2 % до 11 % (запреминских). Какве би биле особине смеше од 0,1 % (запреминских) анилина и 99,9 % (запреминских) ваздуха?</p> <p>A Запаљива али неексплозивна B Ни запаљива нити експлозивна C Запаљива и експлозивна D Незапаљива, али експлозивна</p>	
331 04.0-02	Основно знање о субстанцама	В
	<p>Температура самозапаљивости UN Бр. 1779 МРАВЉЕ КИСЕЛИНЕ је 480 °C. Шта је од следећег тачно за марављу киселину на температурама испод 480 °C?</p> <p>A Мравља киселина не може да се запали B Мравља киселина не може спонтано да се запали (сама од себе) C Мравља киселина може спонтано да се запали (сама од себе) D Мравља киселина може спонтано да се запали (сама од себе), али не може да експлодира</p>	
331 04.0-03	Основно знање о субстанцама	С
	<p>Шта је катализатор?</p> <p>A Субстанца која спречава полимеризацију без контаминирања производа B Субстанца која спречава статички електрицитет без контаминирања производа C Субстанца која убрзава реакцију али се не мења реакцијом D Субстанца која може да се дода за обојеност без контаминирања производа</p>	
331 04.0-04	Основно знање о субстанцама	В
	<p>Шта је детонација?</p> <p>A Производ за чишћење B Експлозија C Епрувета D Инхибитор</p>	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 04.0-05	Основно знање о субстанцама	C
	Тачка паљења UN Бр. 1282 ПИРИДИНА је 20 °C. Шта се дешава са пиридином на температури од 25 °C? A Подложен је спонтаном паљењу B Не производи довољно паре да би могао да се запали C Производи довољно паре да би могао да се запали D Производи сувише паре да би могао да се запали	
331 04.0-06	Основно знање о субстанцама	A
	За коју је реакцију потребна највећа брзина сагоревања? A Детонацију B Дефлаграцију C Експлозију D Имплозију	
331 04.0-07	Основно знање о субстанцама	C
	Како експлозија може да се спречи топлотном интервенцијом? A Загревањем субстанце B Повећањем притиска на субстанцу C Хлађењем субстанце D Сабијањем субстанце	
331 04.0-08	Основно знање о субстанцама	B
	Опсег експлозивности UN Бр. 1114 БЕНЗЕНА је од 1,2 до 8,6 % (запреминских). Које би биле особине смеше од 5 % (запреминских) бензена и 95 % (запреминских) ваздуха? A Незапаљива али експлозивна B Запаљива и експлозивна C Ни запаљива нити експлозивна D Запаљива али неексплозивна	

Хемикалије – знање физике и хемије

Испитни циљ 5: Густина

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 05.0-01	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	В
	Терет UN Бр. 2874 ФУРИЛАЛКОХОЛ има масу од 550 тона. Релативна густина фурилалкохола је 1,1. Колика је запремина овог терета? А 5 m ³ В 500 m ³ С 605 m ³ D 2000 m ³	
331 05.0-02	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	С
	Терет UN Бр. 1991 ХЛОРОПРЕН, СТАБИЛИЗОВАН, има запремину од 500 m ³ . Релативна густина хлоропрена је 0,96. Колика је маса терета? А 0,48 t В 192,0 t С 480,0 t D 521,0 t	
331 05.0-03	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	А
	600 m ³ терета UN Бр. 1218 ИЗОПРЕНА има масу од 420 тона. Колка је према томе релативна густина изопрена? А 0,7 В 2,03 С 1,43 D 2,52	
331 05.0-04	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	В
	Како се израчунава густина субстанце? А Дељењем запремине масом В Дељењем масе запремином С Множењем запремине масом D Сабирањем масе и запремине	
331 05.0-05	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	С
	Температура извесне количине UN Бр. 1547 АНИЛИНА расте. Шта се дешава са густином анилина? А Густина се повећава В Густина се не мења С Густина се смањује D Густина се понекад повећава а понекад се смањује	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 05.0-06	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	B
	Масена густина (густина) субстанце је дата као $2,15 \text{ kg/dm}^3$. Која вредност одговара тој густини? A $0,00215 \text{ t/m}^3$ B $2,15 \text{ t/m}^3$ C $21,5 \text{ t/m}^3$ D 215 t/m^3	
331 05.0-07	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	B
	Релативна густина течности је 0,95. Колика је маса 1900 m^3 те течности? A 1805 kg B 1805 t C 200 kg D 200 t	
331 05.0-08	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	A
	Маса 180 литара UN Бр. 1092 АКРОЛЕИНА, СТАБИЛИЗОВАНОГ је 144 kg . Колика је релативна густина ове субстанце? A $0,8$ B $1,25$ C $2,59$ D $3,6$	
331 05.0-09	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	C
	Релативна густина субстанце је $1,15$. Колика је њена запремина ако је маса 2300 тона? A 250 m^3 B 500 m^3 C 2000 m^3 D 2645 m^3	
331 05.0-10	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	A
	Запремина извесне количине гаса се смањује. Шта се дешава са густином? A Густина се повећава B Густина се не мења C Густина се смањује D Густина се понекад повећава а понекад се смањује	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 05.0-11	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	A
	Како се израчунава маса субстанце?	
	A Множењем масене густине (густине) запремином	
	B Дељењем масене густине (густине) запремином	
	C Дељењем запремине масеном густином (густином)	
	D Дељењем запремине притиском	
331 05.0-12	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	C
	Како се израчунава запремина субстанце?	
	A Множењем масене густине (густине) масом	
	B Дељењем масене густине (густине) масом	
	C Дељењем масе масеном густином (густином)	
	D Дељењем масе притиском	
331 05.0-13	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	A
	Температура извесне количине UN Бр. 2789 РАСТВОРА СИРЋЕТНЕ КИСЕЛИНЕ се смањује. Како се густина сирћетне киселине мења?	
	A Густина се повећава	
	B Густина се смањује	
	C Густина се не мења	
	D Густина се понекад повећава а понекад се смањује	
331 05.0-14	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	C
	Која се јединица за масену густину (густину) употребљава у Међународном систему јединица (SI)?	
	A m^3	
	B kg	
	C kg/m^3	
	D l	
331 05.0-15	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	C
	Од чега зависи густина гаса?	
	A Само од температуре	
	B Само од притиска	
	C Од притиска и температуре	
	D Само од запремине	
331 05.0-16	Основно знање о субстанцама – $\rho = m/V$	B
	У највећем броју случајева, каква је густина пара течности у поређењу са густином спољашњег ваздуха?	
	A Иста је	
	B Већа је	
	C Мања је	
	D Ни једно од горњег	

Хемикалије – знање физике и хемије

Испитни циљ 6: Смеше, хемиске везе

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 06.0-01	Основно знање хемије	В
	Метал реагује са кисеоником . Резултат је црна прашкаста субстанца. Како називамо ову субстанцу?	
	A Елемент	
	B Једињење	
	C Легура	
	D Смеша	
331 06.0-02	Основно знање хемије	D
	Који је од следећих исказа тачан?	
	A Смеша се увек састоји од три субстанце у специфичним сразмерама	
	B Смеша обухвата хемиску реакцију	
	C Када се прави смеша, увек се ослобађа топлота	
	D Смеша је физички појам	
331 06.0-03	Основно знање хемије	C
	За шта је пример чиста вода (H ₂ O)?	
	A Легуру	
	B Елемент	
	C Једињење	
	D Смешу	
331 06.0-04	Основно знање хемије	C
	Шта органско једињење увек садржи?	
	A Атоме водоника	
	B Атоме кисеоника	
	C Атоме угљеника	
	D Атоме азота	
331 06.0-05	Основно знање хемије	A
	Шта се образује када се шећер раствори?	
	A Смеша	
	B Једињење	
	C Легура	
	D Елемент	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 06.0-06	Основно знање хемије	В
	Шта се дешава када се водоник ослободи из једињења?	
	A Пошто је лакши од ваздуха, скупља се близу тла	
	B Пошто је лакши од ваздуха, подиже се	
	C Одмах се сједињује са азотом из ваздуха	
	D У каталитичкој реакцији се ствара вода	
331 06.0-07	Основно знање хемије	D
	Који се елементи налазе у једињењу азотна киселина (HNO ₃)?	
	A Сумпор, азот и кисеоник	
	B Угљеник, водоник и азот	
	C Хелијум, натријум и кисеоник	
	D Водоник, азот и кисеоник	
331 06.0-08	Основно знање хемије	В
	Да ли течности могу да се мешају?	
	A Да, течности увек могу да се мешају	
	B Да, али не могу све течности да се мешају једна са другом	
	C Не, течности никад не могу да се мешају	
	D Да, течности могу да се мешају у свим сразмерама	

Хемикалије – знање физике и хемије

Испитни циљ 7: Молекули, атоми

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 07.0-01	Основно знање хемије	A
	Шта је NaNO_3 ?	
	A Неорганско једињење	
	B Органско једињење	
	C Смеша	
	D Легура	
331 07.0-02	Основно знање хемије	B
	Шта је C_3H_8 ?	
	A Смеша	
	B Органско једињење	
	C Неорганско једињење	
	D Легура	
331 07.0-03	Основно знање хемије	D
	Који је симбол за елемент "кисеоник"?	
	A S	
	B H	
	C N	
	D O	
331 07.0-04	Основно знање хемије	B
	Који је симбол за елемент "азот"?	
	A S	
	B N	
	C O	
	D H	
331 07.0-05	Основно знање хемије	C
	Који је од следећих исказа лажан?	
	A Молекули су састављени од атома	
	B Чиста супстанца је састављена од једног типа молекула	
	C Једињење је увек састављено од једног типа атома	
	D Елемент је састављен од једног типа атома	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 07.0-06	Основно знање хемије	A
	Који је симбол за елемент "водоник"?	
	A H	
	B O	
	C W	
	D N	
331 07.0-07	Основно знање хемије	A
	Који је од следећих исказа тачан?	
	A Молекул је најмања јединица једињења	
	B Молекул је најмања јединица супстанце која садржи половину свих особина супстанце	
	C Елементи се састоје од молекула који садрже више типова атома	
	D Постоји приближно 11 милиона типова атома	
331 07.0-08	Основно знање хемије	A
	Од чега се елемент увек састоји?	
	A Атома	
	B Смеша	
	C Једињења	
	D Молекула	
331 07.0-09	Основно знање хемије	B
	Шта је назив за најмању јединицу смеше?	
	A Атом	
	B Молекул	
	C Јон	
	D Протон	
331 07.0-10	Основно знање хемије	B
	Која је тачна формула за три молекула воде?	
	A $(\text{H}_2\text{O})_3$	
	B $3 \text{H}_2\text{O}$	
	C H_6O_3	
	D H_2O	
331 07.0-11	Основно знање хемије	D
	Који је латински назив за кисеоник?	
	A Ferrum	
	B Hydrogenium	
	C Nitrogenium	
	D Oxygenium	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 07.0-12	Основно знање хемије	В
	Шта значи слово "N" у хемиским формулама?	
	A Угљеник	
	B Азот	
	C Водоник	
	D Кисеоник	
331 07.0-13	Основно знање хемије	А
	Који је симбол за угљеник?	
	A C	
	B H	
	C K	
	D O	
331 07.0-14	Основно знање хемије	В
	Колика је молекуларна маса UN Бр. 1294 ТОЛУОЛА (C ₆ H ₅ CH ₃)? (C = 12, H = 1)	
	A 78	
	B 92	
	C 104	
	D 106	
331 07.0-15	Основно знање	А
	На којој је температури кинетичка енергија молекула једнака нули?	
	A -273 °C	
	B 212 K	
	C 273° K	
	D -100 °C	

Хемикалије – знање физике и хемије

Испитни циљ 8: Полимеризација

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 08.0-01	Основно знање хемије	В
	Шта је инхибитор?	
	A Субстанца која убрзава реакцију	
	B Субстанца која спречава полимеризацију	
	C Субстанца која напада нервни систем	
	D Субстанца која спречава електростатичко пуњење	
331 08.0-02	Основно знање хемије	А
	Која супстанца спречава полимеризацију?	
	A Инхибитор	
	B Кондензатор	
	C Катализатор	
	D Индикатор	
331 08.0-03	Основно знање хемије	А
	Који је од следећих исказа тачан?	
	A Инхибитор треба исправно да се помеша са производом	
	B Инхибитор може да реагује са производом	
	C Инхибитор може лако да испари из производа	
	D Инхибитор треба да има ниску тачку паљења	
331 08.0-04	Основно знање хемије	А
	Шта је полимеризација?	
	A Процес у коме једна или више реакција резултују стварањем врло великог молекула	
	B Процес сагоревања у коме се ослобађа велика количина топлоте	
	C Процес у коме се једињење разара дејством топлоте	
	D Процес у коме се једињење разара дејством електричне струје	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 08.0-05	Основно знање хемије	С
<p>У танку терета се налази терет који лако може да се полимеризује. Да се спречи полимеризација, додат је инхибитор. За време транспорта, мала количина производа испарава и нешто касније се кондензује на површини танкова терета. Шта може да се догоди са кондензатом?</p> <p>A Кондензат се неће полимеризовати пошто садржи инхибитор</p> <p>B Кондензат се неће полимеризовати пошто ће пре тога да испари</p> <p>C Кондензат може да се полимеризује пошто не садржи инхибитор</p> <p>D Кондензат може да се полимеризује чак иако садржи нешто инхибитора</p>		
331 08.0-06	Основно знање хемије	В
<p>За време транспорта терета стирена, треба предузети мере предострожности да би се осигурало да је терет довољно стабилизован.</p> <p>Које појединости не треба да се укључе у транспортни документ?</p> <p>A Име и количина додатог стабилизатора</p> <p>B Притисак изнад стабилизоване течности</p> <p>C Датум када је стабилизатор додат и време трајања његове ефикасност под нормалним околностима</p> <p>D Границе температуре које утичу на стабилизатор</p>		
331 08.0-07	Основно знање	D
<p>Шта "поли" у полимеризацији значи?</p> <p>A Велики</p> <p>B Дугачак</p> <p>C Атом</p> <p>D Многи</p>		
331 08.0-08	Основно знање хемије	A
<p>Која је карактеристика полимеризације?</p> <p>A Пораст температуре</p> <p>B Опадање температуре</p> <p>C Промена боје</p> <p>D Промена масе</p>		

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 08.0-09	Основно знање хемије	C
	Шта је инхибитор?	
	A Врста лепка	
	B Производ за чишћење	
	C Стабилизатор	
	D Производ који снижава тачку смрзавања	
331 08.0-10	Основно знање хемије	D
	Субстанца је течна на 20 °C и лако се разлаже на температурама изнад 35 °C. Која би то субстанца могла да буде?	
	A Стабилни гас	
	B Нестабилни гас	
	C Стабилна течност	
	D Нестабилна течност	
331 08.0-11	Основно знање хемије	C
	Шта је позитиван катализатор?	
	A Субстанца која спречава полимеризацију	
	B Субстанца која спречава електростатичко пуњење	
	C Субстанца која убрзава реакцију	
	D Субстанца која спречава стварање топлоте	
331 08.0-12	Основно знање хемије	B
	Шта је негативан катализатор?	
	A Субстанца која потпомаже полимеризацију	
	B Субстанца која успорава хемиску реакцију	
	C Субстанца која спречава електростатичко пуњење	
	D Субстанца која успорава испаравање течности	
331 08.0-13	Основно знање хемије	B
	Која је разлика између хемиски стабилне субстанце и хемиски нестабилне субстанце?	
	A Хемиски стабилна субстанца се лакше разлаже него хемиски нестабилна субстанца	
	B Хемиски нестабилна субстанца се лако разлаже, док се хемиски стабилна субстанца не разлаже лако	
	C Хемиски нестабилна субстанца лакше испарава него хемиски стабилна субстанца	
	D Хемиски нестабилна субстанца има вишу тачку топљења него хемиски стабилна субстанца	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 08.0-14	Основно знање хемије	В
	Како зовемо процес којим се мономери међусобно везују за време хемиске реакције	
	A Испаравање	
	B Полимеризација	
	C Разлагање	
	D Кондензација	
331 08.0-15	Основно знање хемије	В
	Који производ треба да се превози у стабилизованом стању?	
	A UN Бр. 1114 БЕНЗОЛ	
	B UN Бр. 1301 ВИНЛАЦЕТАТ, СТАБИЛИЗОВАН	
	C UN Бр. 1863 ГОРИВО, ЗА АВИОНСКЕ ТУРБО МОТОРЕ СА ВИШЕ ОД 10 % БЕНЗОЛА	
	D UN Бр. 2312 ФЕНОЛ, ИСТОПЉЕН	
331 08.0-16	Основно знање хемије	С
	Зашто се стабилизатор (инхибитор) додаје извесним производима?	
	A Да би се спречило да експлодирају	
	B Да би се спречило да испаравају	
	C Да би се спречило да се полимеризују	
	D Да би се спречило да се замрзну	
331 08.0-17	Основно знање хемије	С
	Шта често изазива полимеризацију?	
	A Инхибитор	
	B Вишак азота	
	C Пораст температуре	
	D Пад температуре	

Хемикалије – знање физике и хемије

Испитни циљ 9: Киселине, базе

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 09.0-01	Основно знање хемије	В
	Како се називају раствори са рН вредношћу изнад 7?	
	A Киселине	
	B Базе	
	C Сапуни	
	D Суспензије	
331 09.0-02	Основно знање хемије	С
	За шта од следећег је пример UN Бр. 1824 РАСТВОР НАТРИЈУМХИДРОКСИДА?	
	A Јаку киселину	
	B Слабу киселину	
	C Јаку базу	
	D Слабу базу	
331 09.0-03	Основно знање хемије	А
	За шта од следећег је пример UN Бр. 1830 СУМПОРНА КИСЕЛИНА која садржи више од 51 % киселине?	
	A Јаку киселину	
	B Слабу киселину	
	C Јаку базу	
	D Слабу базу	
331 09.0-04	Основно знање хемије	D
	Колика је рН вредност базе?	
	A Увек већа од 14	
	B Увек мања од 7	
	C Увек једнака 7	
	D Увек већа од 7	
331 09.0-05	Основно знање хемије	С
	Како раствор базе може да се неутралише?	
	A Пажљивим додавањем сапуна	
	B Пажљивим додавањем воде	
	C Пажљивим додавањем раствора киселине	
	D Пажљивим додавањем каустичне соде	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 09.0-06	Основно знање хемије	B
	Наведите три особине киселине. A Корозивна, напада извесне метале, рН веће од 7 B Корозивна, напада извесне метале, рН мање од 7 C Корозивна, напада извесне метале, мирис на сапун D Корозивна, лакмус папир боји црвено, мирис на сапун	
331 09.0-07	Основно знање хемије	D
	Која је разлика између раствора киселине са рН једнако 1 и раствора киселине са рН једнако 3? A Раствор са рН једнако 1 је базнији B Раствор са рН једнако 1 је неутралнији C Раствор са рН једнако 1 је растворенији D Раствор са рН једнако 1 је киселији	
331 09.0-08	Основно знање хемије	B
	Која је разлика између раствора са рН једнако 11 и раствора са рН једнако 8? A Раствор са рН једнако 11 је киселији B Раствор са рН једнако 11 је базнији C Раствор са рН једнако 11 је слабији D Нема разлике	
331 09.0-09	Основно знање хемије	C
	Која је рН вредност неутралног? A 0 B 1 C 7 D 14	
331 09.0-10	Основно знање хемије	D
	Која је највећа опасност коју представљају киселине и базе када се превозе унутрашњом пловидбом? A Токсичност B Запаљивост C Експлозивност D Корозивност	
331 09.0-11	Основно знање хемије	A
	Шта хидроксид увек садржи? A OH- B H+ C H ₃ O+	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
	D CO-	
331 09.0-12	Основно знање хемије	B
	За шта од следећег је пример UN Бр. 2790 РАСТВОР СИРЋЕТНЕ КИСЕЛИНЕ, АГ III?	
	A Јака киселина	
	B Слаба киселина	
	C Јака база	
	D Слаба база	
331 09.0-13	Основно знање хемије	B
	Која се супстанца производи када киселина реагује са металом?	
	A Кисеоник	
	B Водоник	
	C Азот	
	D Вода	
331 09.0-14	Основно знање хемије	D
	Како се базе такође називају?	
	A Органске супстанце	
	B Неорганске супстанце	
	C Алконске киселине	
	D Алкалне супстанце	
331 09.0-15	Основно знање хемије	B
	Који је од следећих производа база?	
	A UN Бр. 1685 НАТРИЈУМАРСЕНАТ	
	B UN Бр. 1814 РАСТВОР КАЛИЈУМХИДРОКСИДА	
	C UN Бр. 1230 МЕТАНОЛ	
	D UN Бр. 1573 КАЛЦИЈУМАРСЕНАТ	
331 09.0-16	Основно знање хемије	A
	Колика је рН вредност јаке киселине?	
	A 0-3	
	B 7	
	C 8-10	
	D 10-12	

Хемикалије – знање физике и хемије

Испитни циљ 10: Оксидација

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 10.0-01	Основно знање хемије	A
	Шта је пример споре оксидације?	
	A Стварање рђе гвожђа	
	B Експлозија гаса преведеног у течну стање	
	C Сагоревање природног гаса	
	D Испаравање бензина за моторе	
331 10.0-02	Основно знање хемије	B
	Шта су редукциони агенси?	
	A Субстанце које лако дају кисеоник другим субстанцама	
	B Субстанце које лако одузимају кисеоник од других субстанци	
	C Субстанце које су веома запаљиве	
	D Субстанце које никада не реагују са другим субстанцама	
331 10.0-03	Основно знање хемије	C
	Шта је оксидација?	
	A Везивање субстанце са угљеником	
	B Везивање субстанце са водоником	
	C Везивање субстанце са кисеоником	
	D Везивање субстанце са азотом	
331 10.0-04	Основно знање хемије	A
	Шта су оксиданти?	
	A Субстанце које лако дају кисеоник другим субстанцама	
	B Субстанце које лако одузимају кисеоник од других субстанци	
	C Субстанце које су веома запаљиве	
	D Субстанце које никада не реагују са другим субстанцама	
331 10.0-05	Основно знање хемије	B
	Која је реакција карактеристична за запаљиве субстанце?	
	A Оне ослобађају кисеоник	
	B Оне реагују са кисеоником	
	C Оне не реагују са кисеоником	
	D Оне производе кисеоник	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 10.0-06	Основно знање хемије	В
Шта је од следећег карактеристика лако запаљивих субстанци?		
А Оне не реагују лако са кисеоником		
В Оне лако реагују са кисеоником		
С Оне никада не реагују са кисеоником		
D Оне ослобађају кисеоник		
331 10.0-07	Основно знање хемије	А
Шта је оксидација?		
А Реакција субстанце са кисеоником		
В Реакција субстанце са азотом		
С Додавање кисеоника		
D Додавање азота		

Хемикалије – знање физике и хемије

Испитни циљ 11: Познавање хемикалија

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 11.0-01	Основно знање хемије	A
	За шта је пример C ₄ H ₁₀ :	
	A Алкан	
	B Алкен	
	C Аромат	
	D Циклоалкан	
331 11.0-02	Основно знање хемије	C
	Шта од следећих чини две важне групе угљоводоника ?	
	A Оксиданти и редукциони агенси	
	B Киселине и базе	
	C Алкани и алкени	
	D Базе и хидроксиди	
331 11.0-03	Основно знање хемије	A
	Шта је полимер?	
	A Ланац врло великих молекула који се састоји од поновљених елементарних молекула	
	B Хемикалија које ће спречити да се одређена супстанца полимеризује	
	C Хемикалија која убрзава реакцију али коју та реакција не мења	
	D Лако запаљиви производ који може да покрене хемиску реакцију	
331 11.0-04	Основно знање хемије	B
	Шта су органска једињења азота?	
	A Аромати	
	B Нитрили	
	C Етри	
	D Естери	
331 11.0-05	Основно знање хемије	C
	Који је назив за угљоводонике у којима су један или више атома водоника замењени хидроксилном (ОН радикал)?	
	A Естери	
	B Етри	
	C Алкохоли	
	D Кетони	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 11.0-06	Основно знање хемије	C
	Који је назив за супстанце чији молекули садрже врло велику количину кисеоника?	
	A Алкени	
	B Кетони	
	C Пероксиди	
	D Нитрили	
331 11.0-07	Основно знање хемије	D
	Шта је од следећег пример за кетон?	
	A UN Бр. 1170 ЕТАНОЛ	
	B UN Бр. 1203 БЕНЗИН ЗА МОТОРЕ	
	C UN Бр. 2055 СТИРОЛ МОНОМЕР, СТАБИЛИЗОВАН	
	D UN Бр. 1090 АЦЕТОН	
331 11.0-08	Основно знање хемије	D
	Шта од следећих чини важну групу естера?	
	A Алкохоли	
	B Пероксиди	
	C Базе	
	D Масноће и уља	
331 11.0-09	Основно знање хемије	B
	Атомска маса водоника је 1, атомска маса кисеоника је 16 и атомска маса сумпора је 32. Колика је молекуларна маса сумпорне киселине (H ₂ SO ₄)?	
	A 49	
	B 98	
	C 129	
	D 146	
331 11.0-10	Основно знање хемије	C
	Атомска маса угљеника је 12 и атомска маса кисеоника је 16. Колика је молекуларна маса угљендиоксида (CO ₂)?	
	A 38	
	B 40	
	C 44	
	D 76	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 11.0-11	Основно знање хемије	В
	Атомска маса калцијума је 40, атомска маса кисеоника је 16 и атомска маса водоника је 1. Колика је молекуларна маса калцијумхидроксида (Ca(OH) ₂)?	
	A 58	
	B 74	
	C 96	
	D 114	
331 11.0-12	Основно знање хемије	А
	Зашто се аромати тако називају?	
	A Због њиховог мириса	
	B Због њихове боје	
	C Због њихове токсичности	
	D Због њихове растворљивости	
331 11.0-13	Основно знање хемије	Д
	Који је пример азотног једињења?	
	A UN Бр. 2312 ФЕНОЛ, ИСТОПЉЕН	
	B UN Бр. 1090 АЦЕТОН	
	C UN Бр. 1203 БЕНЗИН ЗА МОТОРЕ	
	D UN Бр. 1664 НИТРОТОЛУОЛИ, ТЕЧНИ	
331 11.0-14	Основно знање хемије	В
	За шта је пример UN Бр. 1230 МЕТАНОЛ?	
	A Естер	
	B Алкохол	
	C Нитрил	
	D Етар	
331 11.0-15	Основно знање хемије	Д
	Шта је од следећег пример алкена?	
	A UN Бр. 1011 БУТАН	
	B UN Бр. 1077 ПРОПИЛЕН	
	C UN Бр. 1170 ЕТАНОЛ	
	D UN Бр. 1001 АЦЕТИЛЕН, РАСТВОРЕН	
331 11.0-16	Основно знање хемије	В
	Која је од следећих субстанци засићена?	
	A UN Бр. 1077 ПРОПЕН	
	B UN Бр. 1265 ПЕНТАНИ, ТЕЧНИ	
	C UN Бр. 1962 ЕТИЛЕН, РАСТВОРЕН	
	D UN Бр. 1055 ИЗОБУТИЛЕН	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 11.0-17	Основно знање хемије	В
	Која група супстанци има тенденцију да буде токсична и карциногена?	
	A Алкохоли	
	B Аромати	
	C Алканске киселине	
	D Алкани	
331 11.0-18	Основно знање хемије	С
	Шта је ПВЦ?	
	A Мономер	
	B Алканска киселина	
	C Полимер	
	D Аромат	
331 11.0-19	Основно знање хемије	А
	Шта је назив за хидроугљенике са двогубом везом?	
	A Алкени	
	B Алкани	
	C Алцини	
	D Алкони	
331 11.0-20	Избачен (2011)	

Хемикалије – знање физике и хемије

Испитни циљ 12: Хемиске реакције

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 12.0-01	Основно знање хемије	В
	Зашто је важно да се осигура да вода не дође у контакт са концентратом СУМПОРНЕ КИСЕЛИНЕ који садржи више од 51 % киселине (UN Бр. 1830)?	
	A Пошто се, када се дода вода, ствара запаљиви гас водоник	
	B Пошто то резултује ослобађањем велике количине топлоте проузрокујући испаравање и кључање воде	
	C Пошто то резултује полимеризацијом сумпорне киселине	
	D Пошто сумпорна киселина реагује са водом, ослобађајући врло токсичне паре	
331 12.0-02	Основно знање хемије	А
	Шта је од следећег класичан пример самореакције?	
	A Полимеризација стирола	
	B Разлагање воде на водоник и кисеоник	
	C Реакција азота са водом	
	D Оксидација гвожђа	
331 12.0-03	Основно знање хемије	В
	Утоварате хемикалију која је подложна полимеризацији. У суседном танку терета је друга хемикалија. Шта морате да осигурате у погледу на хемикалију у суседном танку терета?	
	A Хемикалија не сме да садржи воду	
	B Хемикалија не сме да буде врућа	
	C Хемикалија не сме да буде лако запаљива	
	D Хемикалија не сме да садржи инхибитор	
331 12.0-04	Основно знање хемије	А
	Како може да се иницира самореакције субстанце?	
	A Загревањем субстанце	
	B Додавањем стабилизатора	
	C Избегавањем контаминације другим теретом	
	D Додавањем инертног гаса	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 12.0-05	Основно знање хемије	C
	Како може да се спречи реакција терета са ваздухом? A Загревањем терета B Хлађењем терета C Превозењем терета са инертним гасом D Сталним померањем терета	
331 12.0-06	Основно знање хемије	D
	Која два типа субстанци имају корозивне особине? A Алкохоли и киселине B Алкохоли и базе C Племенити метали и базе D Киселине и базе	
331 12.0-07	Основно знање хемије	B
	Метал ослобађа гас кад реагује са киселином. Који гас? A Кисеоник B Водоник C Метан D Хлор	
331 12.0-08	Основно знање хемије	C
	Шта је резултат потпуног сагоревања пропана? A Кисеоник и водоник B Угљенмоноксид и вода C Угљендиоксид и вода D Угљеник и водоник	
331 12.0-09	Основно знање хемије	B
	Шта је резултат непотпуног сагоревања пропана? A Кисеоник и водоник B Угљенмоноксид и вода C Угљендиоксид и вода D Угљеник и водоник	
331 12.0-10	Основно знање хемије	A
	Како може да се спречи самореакција терета проузрокована кисеоником? A Превозењем терета са инертним гасом B Обезбеђењем да се и даље контаминира C Загревањем D Сталним преливањем терета	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 12.0-11	Основно знање хемије	A
	Шта се додавањем инхибитора спречава?	
	A Полимеризација	
	B Кључање	
	C Пад притиска	
	D Кондензација	
331 12.0-12	Основно знање хемије	B
	Шта је резултат потпуног сагоревања пентана?	
	A Кисеоник и водоник	
	B Угљендиоксид и вода	
	C Угљеник и вода	
	D Оксид пентана и вода	
331 12.0-13	Основно знање хемије	D
	Шта је резултат непотпуног сагоревања пентана?	
	A Хексанол и вода	
	B Угљендиоксид и вода	
	C Кисеоник и вода	
	D Угљенмоноксид и вода	
331 12.0-14	Основно знање хемије	B
	Хемиска реакција ослобађа топлоту. Како се назива ова реакција?	
	A Ендотермичка реакција	
	B Екзотермичка реакција	
	C Хетерогена реакција	
	D Хомогена реакција	
331 12.0-15	Основно знање хемије	A
	Реакцијом се ствара нова супстанца. Како се назива ова реакција?	
	A Хемиска реакција	
	B Физичка реакција	
	C Метеоролошка реакција	
	D Логичка реакција	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
331 12.0-16	Основно знање хемије	D
	Са којом компонентом субстанца спонтано реагује у хемиској реакцији самооксидација?	
	A Угљендиоксидом	
	B Угљендиоксидом (Гасом угљеничне киселине)	
	C Азотом	
	D Кисеоником	

Пракса

Испитни циљ 1: Мерења

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 01.0-01	Највећа дозвољена концентрација на радном месту	A
	Шта је највећа дозвољена концентрација на радном месту?	
	A Законски захтев	
	B Препорука произвођача опасне субстанце	
	C Препорука ЕСЕ	
	D Препорука експерта за "гас"	
332 01.0-02	Највећа дозвољена концентрација на радном месту	B
	Највећу дозвољену концентрацију на радном месту прати "S". Шта значи то "S"?	
	A Скраћеница за земљу у којој се примењује гранична вредност на радном месту	
	B Кожа може да апсорбује токсичну субстанцу	
	C Вредност је дозвољена	
	D Субстанца може да проузрокује обољење коже	
332 01.0-03	Мерење концентрације гаса	C
	Епрувета за мерење гаса је означена са "n=10". Шта то значи?	
	A Граница грешке мерења са овом епруветом је 10 %	
	B Да би се добила тачна вредност, треба направити 10 мерења	
	C Да би се добила тачна вредност, токсиметром треба урадити 10 пумпања	
	D Измерену величину треба помножити са 10	
332 01.0-04	Основно опште знање	C
	Који је садржај кисеоника у ваздуху, у нормалним условима?	
	A 17 %	
	B 19 %	
	C 21 %	
	D 22 %	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 01.0-05	Мерење концентрације гаса	А
	<p>Експлозиметром са каталитичком оксидацијом желите да измерите да ли постоје мешавине експлозивних гасова и ваздуха у танку терета. Да ли је, у овом случају, такође важан и садржај кисеоника?</p> <p>А Да, мерење се базира на процесу сагоревања. Садржај кисеоника утиче на резултат</p> <p>В Не, када је у танку у коме се мери садржај кисеоника испод 21 % експлозивна смеша гаса (паре) и ваздуха не може да се створи</p> <p>С Не, експлозиметри са каталитичком оксидацијом раде независно од садржаја кисеоника</p> <p>D Не, мерење мора да се направи изван танка терета који се мери. Зато,садржај кисеоника није важан</p>	
332 01.0-06	Мерење концентрације гаса	В
	<p>Када се мери експлозивна смеша, увек постоји коефицијент сигурности од 20 % испод доње границе експлозивности. Зашто?</p> <p>А Зато што граница експлозивности веома зависи од температуре и влажности у танку терета</p> <p>В Велика резерва сигурности се узима да би се осигурало да је концентрација гаса која се мери стварно испод доње границе експлозивности</p> <p>С Зато да би ,чак и кад је напон врло низак (скоро празна батерија), још увек могло да се направи поуздано мерење</p> <p>D Зато што, када се садржај кисеоника промени смеша гаса не може одмах да експлодира</p>	
332 01.0-07	Мерење концентрације гаса	А
	<p>Треба да проверите да ли у танку терета има токсичних гасова . Где идете да измерите највеће концентрације токсичних гасова?</p> <p>А То зависи од релативне густине терета. Густина показује да ли је највећа концентрација на врху или на дну танка терета</p> <p>В Концентрација је увек иста по целом танку терета. Нема највеће концентрације</p> <p>С На врху танка терета , пошто је токсични гас увек лакши од ваздуха</p> <p>D На дну танка терета , пошто је токсични гас увек тежи од ваздуха</p>	
332 01.0-08	Највећа дозвољена концентрација на радном месту	С
	<p>Величину највеће дозвољене концентрације на радном месту прати "С". За шта је "С" скраћеница?</p> <p>А "Угљеник"; највећа дозвољена концентрација угљоводоника на радном месту</p> <p>В "Земља"; земља у којој се ова највећа дозвољена концентрација на радном месту примењује</p> <p>С "Плафон"; ова највећа дозвољена концентрација на радном месту ни у ком случају не сме да се пређе</p> <p>D "Карциноген"; субстанца проузрокује рак</p>	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 01.0-09	Највећа дозвољена концентрација на радном месту	B
	<p>Величину највеће дозвољене концентрације на радном месту прати "TGG-15". Шта ово значи?</p> <p>A Да измерено средње време може да се разматра само после периода од 15 минута</p> <p>B Да величина највеће дозвољене концентрације на радном месту не сме да се пређе за време дуже од 15 минута</p> <p>C Да величина највеће дозвољене концентрације на радном месту мора да има исту вредност у току најмање 15 минута</p> <p>D Да је величина највеће дозвољене концентрације на радном месту применљива само ако са овом субстанцом мора да се ради дуже од 15 минута</p>	
332 01.0-10	Највећа дозвољена концентрација на радном месту	C
	<p>Шта је листа процена вредности највеће дозвољене концентрације на радном месту?</p> <p>A Међународно успостављена листа процене</p> <p>B Листа процене успостављена на европском нивоу</p> <p>C Листа процене успостављена на националном нивоу</p> <p>D Необавезујућа листа процене</p>	
332 01.0-11	Мерење концентрације гаса	A
	<p>Шта морате да урадите када желите да измерите експлозивне паре употребљавајући мерач концентрације запаљивих гасова у танку терета ?</p> <p>A Да узмете у обзир садржај кисеоника иначе резултат неће бити поуздан</p> <p>B Просто измерите, пошто садржај кисеоника није важан</p> <p>C Измерите токсичност иначе резултат неће бити поуздан</p> <p>D Прво измерите садржај кисеоника и токсичност иначе резултат неће бити поуздан</p>	
332 01.0-12	Највећа дозвољена концентрација на радном месту	D
	<p>Епрувета за мерење је означена са "n=10". Шта ово значи?</p> <p>A Епрувета се може поново употребити после 10 минута</p> <p>B Треба оставити да пара делује 10 минута пре него што се очита резултат</p> <p>C Резултат мерења треба да се очита унутар највише 10 минута</p> <p>D Да би се добио поуздан резултат потребно је 10 пумпања</p>	
332 01.0-13	Највећа дозвољена концентрација на радном месту	C
	<p>За који период на 24 сата се израчунава највећа дозвољена концентрација на радном месту?</p> <p>A За 4 сата</p> <p>B За 6 сати</p> <p>C За 8 сати</p> <p>D За 12 сати</p>	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 01.0-14	Основно опште знање	A
	Шта значи 1 ppm?	
	A 1 део на милион делова	
	B 1 део на масу	
	C 1 део на метричку тону	
	D 1 део на милиграм	

Пракса

Испитни циљ 2: Технике узимања узорка

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 02.0-01	1.2.1	A
<p>Које је тачан опис делимично затвореног уређаја за узимање узорка?</p> <p>A Уређај који продире кроз границу танка терета на такав начин да за време узимања узорка само мала количина гасовитог или течног терета може да истекне у отворен ваздух</p> <p>B Уређај који продире кроз границу танка терета али који чини део затвореног система тако пројектованог да за време узимања узорка гас или течност не може да истекне из танка терета</p> <p>C Уређај која се састоји од отвора чији пречник није већи од 0,30 m и који је снабдевен самозатварајућим уређајем за спречавање ширења пламена</p> <p>D Справа којом се субстанца под притиском пушта у епрувету помоћу редукционог вентила</p>		
332 02.0-02	3.2, Табела C	B
<p>Где је наведена врста уређаји за узимање узорка која треба да се користи за узимање узорка?</p> <p>A У АДН-у, Део 1</p> <p>B У АДН-у, Део 3</p> <p>C У сведчанству о одобрењу</p> <p>D У писаним упутствима</p>		
332 02.0-03	7.2.4.22.4	C
<p>Узорак се узима помоћу отвореног уређаја за узимање узорка. Из ког разлога безбедности најлонски конач никада не сме да се употреби?</p> <p>A Конач може да се прекине под утицајем субстанце</p> <p>B Цилиндар може да склизне са најлонског конач</p> <p>C Употреба најлонског конач може да резултује електростатичким пуњењем</p> <p>D Употреба најлонског конач је забрањена одредбама заштите при раду</p>		

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 02.0-04	3.2, Табела С	D
	Пошто је утоварен UN Бр. 2486 ИЗОБУТИЛ ИЗОЦИЈАНИД, мора да се узме узорак. Која врста уређаја мора да се употреби, у најмању руку?	
	A Отворени уређај за узимање узорака	
	B Уређај за узимање узорака затвореног типа	
	C Уређај за узимање узорака затвореног типа са уставном комором за ослобађање притиска	
	D Делимично затворени уређај за узимање узорака	
332 02.0-05	3.2, Табела С	A
	Пошто је утоварен UN Бр. 1203 БЕНЗИН ЗА МОТОРЕ, мора да се узме узорак. Која врста уређаја мора да се употреби, у најмању руку?	
	A Отворени уређај за узимање узорака	
	B Уређај за узимање узорака затвореног типа	
	C Уређај за узимање узорака затвореног типа са уставном комором за ослобађање притиска	
	D Делимично затворени уређај за узимање узорака	
332 02.0-06	3.2, Табела С, 7.2.4.16.8, 8.1.5	B
	Која заштитна опрема мора да се носи за време узимања узорка уређајем за узимање узорака затвореног типа?	
	A Никаква, пошто се користи уређај за узимање узорака затвореног типа	
	B Зависно од терета, иста која се користи при другим радовима за време утовара и истовара	
	C Само апарат за дисање	
	D Не зна се, пошто мерење није извршено	
332 02.0-07	1.2.1	C
	Узимате узорак користећи делимично затворени уређај за узимање узорака. Како се евакуишу ваздух и пара који су били у епрувети?	
	A Кроз утоварну цев	
	B Враћањем у танк терета	
	C У отворени ваздух, кроз цев за пражњење	
	D Кроз цев за пару брода	
332 02.0-08	3.2, Табела С	A
	Неке субстанце морају да се превозе у танкеру типа С. Која врста уређаја за узимање узорака не сме да се користи за такве субстанце?	
	A Уређај за узимање узорака отвореног типа	
	B Делимично затворени уређај за узимање узорака	
	C Уређај за узимање узорака затвореног типа	
	D Уређај за узимање узорака затвореног типа са уставном комором	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 02.0-09	7.2.4.22.3	B
	Када треба да чекате 10 минута пре него што узмете узорак? A Увек B Када се користи уређај за узимање узорака отвореног типа C Када се користи делимично затворени уређај за узимање узорака D Само када се ради о запаљивим течностима	
332 02.0-10	3.2, Табела C	D
	Када на броду мора да се користи уређај за узимање узорака затвореног типа? A Када брод превози субстанце за које се тражи означавање са једним плавим светлом или конусом B Када брод превози субстанце за које се тражи означавање са два плава светла или конуса C Када брод превози субстанце за које се не тражи означавање плавим светлом или конусом D Када брод превози субстанце за које се опрема која је у питању тражи Табелом C	
332 02.0-11	7.2.4.22.3	C
	По ADN-у, отвори за узимање узорака не смеју да се отворе пре него што прође 10 минута пошто је утовар прекинут. Зашто? A Пошто се притисак смањи тек после 10 минута B Пошто течност у танку терета достиже умерену температуру тек после 10 минута C Пошто могуће електростатичко пуњење може да се испразни тек после 10 минута D Пошто се мере сигурности могу предузети тек после 10 минута	
332 02.0-12	1.2.1	A
	Која је сврха уређаја за узимање узорака затвореног типа? A Спречава се испуштање гаса у околину B Узимасе најмање могуће количина течности из терета C Смањуј се испаравање, што значи губитак терета, на минимум D Добија се чист узорак	

Пракса

Испитни циљ 3: Чишћење танкова терета

Број	Извор	Тачан одговор
332 03.0-01	7.2.3.4	A
	<p>После истовара, танкер типа-С треба да очисти своје танкове терета. Добили сте средство за чишћење са следећим физичким особинама: температура кључања 161° C, температура топљења <-40° C, тачка паљења 36° C. Да ли можете да га употребите?</p> <p>A Да, према ADN-у употреба средстава за чишћење са тачком паљења <55 °C је дозвољена у зони терета</p> <p>B Не, средстава за чишћење са горњим физичким особинама нема способности растварања масти па је зато непогодно за употребу као средство за чишћење</p> <p>C Не, према ADN-у средства за чишћење не смеју да се користе за чишћење танкова за терет танкера типа-С</p> <p>D Не, према ADN-у средство за чишћење мора да има тачку паљења >60 °C</p>	
332 03.0-02	Чишћење танкова терета	B
	<p>Шта значи ако је средство у групи средстава за чишћење познатих као "сапонифицирајућа"?</p> <p>A Киселина се употребљава као средство за чишћење танкова</p> <p>B То је средство које хемиском реакцијом претвара уљни производ у сапунасту емулзију</p> <p>C То је синтетичко средство за чишћење</p> <p>D То је средство које, додавањем воде, претвара чврст сапун у течни сапун</p>	
332 03.0-03	Чишћење танкова терета	C
	<p>Која је врста средстава за чишћење натријум хидроксид (каустична сода)?</p> <p>A Детерџент</p> <p>B Емулгујуће средство</p> <p>C Сапонифицирајуће средство</p> <p>D Синтетичко средство за чишћење</p>	
332 03.0-04	Чишћење танкова терета	A
	<p>Које је име машина које се обично употребљавају за чишћење танкова у унутрашњој пловидби?</p> <p>A "Батервош" машине</p> <p>B Центрифугални спринклери</p> <p>C Небулатори</p> <p>D Спринклери типа-С</p>	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 03.0-05	7.2.3.44	B
	Течности са тачком паљења испод 55 °C се употребљавају за чишћење. Где та средства смеју да се употребе? A У машинском простору B Само у зони терета C Само у танковима терета D Само на палуби, и у зони терета и изван ње	
332 03.0-06	Чишћење танкова терета	D
	Који ризик треба да се избегне при чишћењу танка терета паром у експлозивној атмосфери? A Загревање танка терета B Оксидација C Повећање концентрације гаса D Електростатичко пуњење	
332 03.0-07	Чишћење танкова терета	A
	Шта је детерцент? A Смеша средстава за чишћење B Емулгујуће средство C Синтетички сапун D Растварач	
332 03.0-08	Избачен	
332 03.0-09	Чишћење танкова терета	D
	Брод је био натоварен субстанцама које се не растварају у води. На шта треба обратити пажњу, када се чисте танкови терета: A Употребити спољашњу воду за чишћење да би се на минимум свели штетни ефекти по околину B Херметички затворите танк терета за време чишћења да би се на минимум свели штетни ефекти по околину C Температуру палубе на танковима терета. Ако се палуба сувише угреје то може да утиче на боју танкова терета D Обезбедите да прскање из опреме за чишћење танкова захвати све делове танка терета	
332 03.0-10	Избачен	
332 03.0-11	Чишћење танкова терета	C
	Који је једини тип црева које сме да се употреби за чишћење танкова терета? A Ојачано црево отпорно на притисак B Црево отпорно на топлоту, због високих температура C Специјално црево за чишћење танкова, да се елиминушу електростатичка пуњења D Синтетичко црево, да се избегне корозија	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 03.0-12	Чишћење танкова терета	D
	Пошто је танк терета очишћен, утврђено је да у танку више нема опасних гасова. Шест часова касније урађено је ново мерење и пронађена је опасна концентрација. Како је то могло да се деси? A Врло ниска температура кључања B Врло висока температура топљења C Врло ниска густина паре D Врло низак притисак паре	
332 03.0-13	Чишћење танкова терета	C
	Зашто су цеви за пару опремљене грејачима? A Пошто ови олакшавају чишћење B Пошто су ови тестирани за производе за које се користе C Да би се избегла кристализација извесних производа D Ради аутоматског чишћења цеви за пару	
332 03.0-14	Чишћење танкова терета	A
	При чишћењу танкова за терет, треба употребити најмању могућу количину воде. Зашто? A Да се заштити околина B То је боље за зидове танкова за терет C Зато што неки производи реагују са водом D Да би концентрација сапуна била што је могуће већа	
332 03.0-15	Чишћење танкова терета	B
	Пре прикључивања машине за чишћење танка, доводна црева треба темељно испрати водом. Зашто је ово потребно? A Да се црева доведу на исправну температуру B Да би се спречило да одпатци из црева уђу у машину за чишћење танка C Да се утврди да ли су црева запушена D Да се утврди да ли црева цуре	
332 03.0-16	Чишћење танкова терета	A
	Метод и трајање чишћења зависе од: A Производа, и материјала и типа конструкције танка терета B Овлашћења надлежног органа C Овлашћења предузећа које чисти D Вискозности средства за чишћење које се користи	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 03.0-17	Избачен	
332 03.0-18	Чишћење танкова терета	A
	Треба да очистите танкове терета који су били натоварени субстанцама које брзо кристализују. На шта треба да обратите посебну пажњу?	
	A Ако системи цеви и арматуре за пару нису изоловани или грејани, они могу да се зачепе	
	B Систем за покретање машина за чишћење танкова може да се оштети услед образовања малих кристала	
	C Зими кристали брзо испаравају, што може да резултује стварањем експлозивне смеше	
	D Кристали су чврста тела која не смеју да буду у резервоару предузећа за чишћење	
332 03.0-19	7.2.3.1.5	A
	Која концентрација гаса је, према ADN-у, прихватљива да би особа могла да уђе у танк терета да га чисти?	
	A Не више од 50 % доње границе експлозивности	
	B Не више од 40 % доње границе експлозивности	
	C Не више од 20 % доње границе експлозивности	
	D Не више од 10 % доње границе експлозивности	
332 03.0-20	Чишћење танкова терета	B
	Када се танк терета чисти паром, осим на ризик електростатичког пуњења, на шта још треба обратити пажњу?	
	A Да у танку терета не дође до кавитације	
	B Да у танку терета не дође до стварања надпритиска	
	C Да хладна вода не уђе у танк терета	
	D Да средство за чишћење не уђе у пару	
332 03.0-21	Чишћење танкова терета	C
	Дужина третирања паром потребна да се очисти танк терета зависи од:	
	A Тврдоће воде и притиска паре	
	B Средства за чишћење и тврдоће воде	
	C Средства за чишћење и стања танка терета	
	D Субстанце која ће се затим утоварити	
332 03.0-22	7.2.3.1.6	C
	Да ли је витло за спашавање потребно кад особа улази у танк терета да га очисти?	
	A Не, витло за спашавање никада није потребно	
	B Да, витло за спашавање је увек потребно	
	C Да, витло за спашавање је потребно ако су на броду само три особе	
	D Да, витло за спашавање је потребно ако су на броду само две особе	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 03.0-23	Чишћење танкова терета	В
	<p>После ослобађања од гасова и чишћења танкова терета, талог који није погодан за пумпање мора да се уклони. На шта треба да обратите пажњу у том случају?</p> <p>А Осигурате да на располагању има довољно кофа</p> <p>В Да знате да талог може да ослобађа гасове</p> <p>С Осигурате да се справа за чишћење танка држи на удаљености</p> <p>D Да знате да талог може да се сипа у танк остатака терета</p>	
332 03.0-24	Чишћење танкова терета	А
	<p>Талог класе 3 који није погодан за пумпање мора да се уклони из танка терета. Која средства могу да се употребе?</p> <p>А Само средства која не производе варнице</p> <p>В Само средства која су посебно пројектована за тај задатак и која је одобрила Европска заједница</p> <p>С Било каква средства</p> <p>D Само средства која су посебно пројектована за тај задатак и која је одобрила ЕСЕ</p>	
332 03.0-25	Чишћење танкова терета	А
	<p>За време чишћења танка, образовала се експлозивна смеша. Шта ћете да урадите?</p> <p>А Одмах прекинете чишћење и ослободите танк од гасова</p> <p>В Смањите притисак прскања да би се стварало мање гаса</p> <p>С Повећате притисак прскања тако да паре могу брже да излазе из танка терета</p> <p>D Отворите поклопац танка тако да гас може боље да излази</p>	
332 03.0-26	Чишћење танкова терета	С
	<p>Из танкова терета је истоварена субстанца Класе 3. За време пловидбе, чистите танкове терета. На броду су два човека. Желите да уклоните талог који није погодан за пумпање из танка терета који није у потпуности ослобођен од гасова. Витло за спашавање је припремљено, и опслужује га особа која држи стражу. Да ли можете да уђете у танк терета?</p> <p>А Да, ако су одговарајуће заштитне мере предузете</p> <p>В Не, за време пловидбе нико не сме да улази у танкове терета</p> <p>С Не, бар још једна особа која може да пружи помоћ у случају нужде мора да буде на удаљености са које може да чује позив</p> <p>D Не, бар још две особа које могу да пруже помоћ у случају нужде морају да буде на удаљености са које могу да чују позив</p>	
332 03.0-27	Чишћење танкова терета	С

Желите да очистите танкове терета. Где је чишћење дозвољено ?

- A Само у луци
 - B Само на реци
 - C Место није битно
 - D Само за време пловидбе
-

Пракса

Испитни циљ 4: Рад са остатцима терета (талогом), преосталим теретом и танковима остатака терета

Број	Извор	Тачан одговор
332 04.0-01	9.3.2.22.4, 9.3.2.26.4	A
	<p>ADN прописује да сваки танк терета или група танкова терета мора да буде снабдевена прикључком за сигурно враћање на обалу гасова који се истискују за време утовара. Овај систем се зове "цев за пару". Да ли танк остатака терета такође мора да буде спојен на цев за пару?</p> <p>A Не, осим за време када се танк остатака терета пуни</p> <p>B Да, увек</p> <p>C Да, али само ако се у танку остатака терета стварно налазе остаци.</p> <p>D Да, али само ако танк остатака терета нема отвор за мерење нивоа снабдевен уређајем за спречавање ширења пламена</p>	
332 04.0-02	Рад са остатцима терета (талогом)	B
	<p>Зашто је препоручљиво да се гликоли и алкохоли одвоје од других субстанци када се мештају у танкове остатака терета?</p> <p>A Гликоли и алкохоли су сувише масни. Они касније не могу да се одвоје од других субстанци</p> <p>B Гликоли и алкохоли су веома растворљиви у води. Они зато имају велики потенцијал загађивања</p> <p>C Гликоли и алкохоли реагују са водом. Такве реакције нису опасне</p> <p>D Гликоли и алкохоли се не растварају у води. Они зато имају велики потенцијал загађивања</p>	
332 04.0-03	Рад са остатцима терета (талогом)	D
	<p>Желите да упумпате два различита производа у исти танк остатака терета. Треба да осигурате да:</p> <p>A Производи имају исти идентификациони број</p> <p>B Производи имају исто име</p> <p>C Производи се међусобно неутрализује</p> <p>D Производи међусобно не реагују</p>	
332 04.0-04	9.3.2.26.3	C
	<p>Која је највећа запремина танка остатака терета?</p> <p>A 10 m³</p> <p>B 20 m³</p> <p>C 30 m³</p> <p>D 50 m³</p>	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 04.0-05	9.3.2.26.2	D
	<p>Да ли је потребно да танкови талога могу да се затворе поклопцима?</p> <p>A Не, али морају да буду ватроотпорни</p> <p>B Не, али морају да буду означени и лаки за руковање</p> <p>C Да, али само када је капацитет већи од 2 m³</p> <p>D Да</p>	
332 04.0-06	7.2.4.1.1, 9.3.2.26.1	C
	<p>Велика средства за паковање (IBCs), контејнери цистерне или преносиве цистерне могу да се употребе уместо фиксних танкова остатака терета. Која је максимална запремина дозвољена за такве IBCs, танк контејнере или преносиве цистерне?</p> <p>A 0,20 m³</p> <p>B 1,00 m³</p> <p>C 2,00 m³</p> <p>D 30,00 m³</p>	
332 04.0-07	Избачен (2012)	B
332 04.0-08	Остатци терета	C
	<p>Где можете да оставите запрљану воду од прање и талог?</p> <p>A На било ком истоварном кеју</p> <p>B На било ком утоварном кеју</p> <p>C Само на локацијама одобреним од надлежног органа</p> <p>D На свакој станици за утовар горива</p>	
332 04.0-09	7.2.3.7.5	D
	<p>Заповедник је одлучио да плави конус може да се уклони. Да ли и танк остатака терета такође мора да буде слободан од гасова?</p> <p>A Да, пошто је танк остатака терета један танкова терета, и танкови терета морају да буду слободни од гасова (мање од 10 % од доње границе експлозивности)</p> <p>B Да, пошто танк остатака терета који није слободан од гасова представља опасност</p> <p>C Не, пошто се гас не може избацити из танка остатака терета</p> <p>D Не, пошто према ADN-у само у танковима терета гасови морају да буду испод 10% доње границе експлозивности</p>	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 04.0-10	9.3.2.26.1	В
	Где танк остатака терета мора да буде смештен на танкеру типа С?	
	А Увек испод палубе у зони терета на минималној удаљености од оплате једнакој једној четвртини ширине брода	
	В У зони терета на минималној удаљености од оплате једнакој једној четвртини ширине брода	
	С Увек испод палубе у зони терета	
	Д Према ADN-у, нема захтева	

Пракса

Испитни циљ 5: Ослобађање од гасова

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 05.0-01	7.2.3.7.1	A
	Танкови у којима су биле субстанце Класе 6.1, које су истоварене, морају да се ослободе од гасова. Где је дозвољено да се то уради?	
	A Само на локацијама које су за то одредили или одобрили надлежни органи	
	B Увек за време пловидбе, али поклопци танкова морају да остану затворени	
	C Увек за време пловидбе, осим у подручјима устава и њихових предпристаништа.	
	D Увек за време пловидбе, али ослобађање од гасова треба да се изведе користећи вентилатор	
332 05.0-02	7.2.3.7.3	B
	У танковима терета је била субстанца Класе 8, секундарна опасност 3, амбалажна група I. Која је највећа дозвољена концентрација на излазу у смеши која се испушта, за време ослобађање од гасова у нормалним околностима?	
	A Мање од 1 % доње границе експлозивности	
	B Мање од 10 % доње границе експлозивности	
	C Не више од 20 % доње границе експлозивности	
	D Мање од 50 % доње границе експлозивности	
332 05.0-03	7.2.3.7.4	C
	При коме достигнутом нивоу концентрације гасова у зони просторија за боравак посаде морају да се прекину операције ослобађање од гасова празних танкова терета?	
	A При концентрацији већој од 1 % доње границе експлозивности	
	B При концентрацији већој од 10 % доње границе експлозивности	
	C При концентрацији већој од 20 % доње границе експлозивности	
	D При концентрацији већој од 50 % доње границе експлозивности	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 05.0-04	7.2.3.7.2	D
	<p>Да ли ослобађање од гасова може да се изведе у предпристаништу уставе ?</p> <p>A Да, али сви услови у вези са ослобађањем од гасова морају да се поштују</p> <p>B Да, али само ако предпристаниште није у густо насељеној области</p> <p>C Да, али само ако нема ризика по посаду</p> <p>D Не, ослобађање од гасова у овом подручју је забрањено у свим околностима</p>	
332 05.0-05	7.2.3.7.3	B
	<p>У танковима терета је била субстанца Класе 6.1, секундарна опасност 3. Није практично да се ослобађање од гасова изведе на локацији коју је за ту сврху одредио или одобрио надлежни органи. За време ослобађање од гасова док је брод у пловидби, која је у нормалним околностима највећа дозвољена концентрација на излазу у смеши која се испушта?</p> <p>A Не више од 1 % доње границе експлозивности</p> <p>B Не више од 10 % доње границе експлозивности</p> <p>C Не више од 20 % доње границе експлозивности</p> <p>D Не више од 50 % доње границе експлозивности</p>	
332 05.0-06	8.3.5	D
	<p>Изван зоне терета, желите да извршите оправку или рад на одржавању за које је потребна употреба отвореног пламена. Да ли је за време ослобађања од гасова то дозвољено без одобрења надлежног органа?</p> <p>A Да, али само ако су затворени врата и отвори сервисних простора који су у питању</p> <p>B Да, то је дозвољено у радним просторима изван зоне терета у свим околностима</p> <p>C Да, ван зоне терета нема потребе за одобрењем надлежног органа</p> <p>D Не, пошто се врши ослобађање од гасова</p>	
332 05.0-07	7.2.3.7.1	A
	<p>Ко је надлежан да одреди локације за ослобађање од гасова?</p> <p>A Надлежни органи</p> <p>B Тело за оцењивање усаглашености брода</p> <p>C Медицинска служба</p> <p>D Речна полиција</p>	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 05.0-08	8.3.5	C
	Када је на броду потребно сведочанство које потврђује стање брода потпуно без гасова? A Пре него што плави конус(и) или плаво(а) светло(а) могу да се уклоне после истовара B После истовара, пре него што друга субстанца сме да се утовари C Пре оправке трупа у бродоградилишту D Пре уласка у танк терета	
332 05.0-09	7.2.3.7.3	A
	Ослобађање од гасова није изводљиво на локацији коју је за ту сврху одредио или одобрио надлежни орган. Док је брод у пловидби, изводите ослобађање од гасова танкова терета у којима се налазио UN Бр. 1093 АКРИЛОНИТРИЛ, СТАБИЛИЗОВАН. Да ли треба да прекинете ослобађање од гасова док пролазите испод моста? A Да, пошто ослобађање од гасова ове субстанце није дозвољено испод мостова B Да, пошто ослобађање од гасова било које субстанце никада не сме да се изводи испод моста C Не, ослобађање од гасова ове субстанце може да се настави D Не, ослобађање од гасова танкова терета у којима се налазила ова субстанца никада не сме да се изводи док брод путује	
332 05.0-10	7.2.3.7.2	C
	Док је брод у пловидби, изводите ослобађање од гасова танкова терета у којима се налазио UN Бр. 1106 АМИЛАМИН. Да ли треба да прекинете ослобађање од гасова док пролазите испод моста? A Да, пошто ослобађање од гасова ове субстанце није дозвољено испод мостова B Да, пошто ослобађање од гасова било које субстанце никада не сме да се изводи испод моста C Не, ослобађање од гасова ове субстанце може да се настави D Не, ослобађање од гасова танкова терета у којима се налазила ова субстанца никада не сме да се изводи док брод путује	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 05.0-11	8.1.2.1 (g)	C
	<p>Пошто су обављена мерења, заповедник је сам одлучио да уклони плави(е) конус(е) или плаво(а) светло(а). Шта још он треба да уради?</p> <p>A Ништа више</p> <p>B Јави резултате мерења најближем надлежном органу</p> <p>C Забележи резултате мерења у књигу</p> <p>D О својој одлуци обавести речну полицију</p>	
332 05.0-12	7.2.3.7.5	B
	<p>Који делови брода морају да буду слободни од гасова пре него што заповедник сме да уклони плави(е) конус(е) или плаво(а) светло(а)?</p> <p>A Сви танкови терета, цеви за утовар и истовар, танкови остатака терета и пумпе за истовар</p> <p>B Сви танкови терета</p> <p>C Сви танкови терета и цеви за утовар и истовар</p> <p>D Сви танкови терета и танкови остатака терета</p>	

Пракса

Испитни циљ 6: Утовар, истовар

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 06.0-01	9.3.2.21.1	B
	У танковима терета танкера типа С треба да постоји ознака која показује степен пуњења. На ком степену пуњења треба да се постави ознака? A 90 % B 95 % C 97,5 % D 98 %	
332 06.0-02	9.3.2.21.1	C
	Сваки танк терета танкера типа С треба да буде снабдевен сензором високог нивоа који активира средство за спречавање преливања. На који степен пуњења, најкасније, треба да се подеси сензор да изврши активирање? A 90 % B 95 % C 97,5 % D 98 %	
332 06.0-03	9.3.2.21.1	A
	Сваки танк терета танкера типа С треба да буде снабдевен алармом. На коме степену пуњења, најкасније, треба да се активира аларм? A 90 % B 95 % C 97,5 % D 98 %	
332 06.0-04	1.2.1	D
	Која је функција справе за одушивање високе брзине? A Да омогући да се узорци терета брзо узму из танка без отварања танка B Да заштити танк терета од могуће експлозије у цеви за пару C Да активира аларм на степену пуњења од 97,5 % и тако послужи као гаранција против преливања D Да спречи неприхватљив надпритисак у танковима терета	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 06.0-05	7.2.4.16.12	В
	Која је функција справе против детонације?	
	A Да уклања гасове за време утовара и регулише варијације притиска у танковима терета	
	B Да заштити танк терета од могуће експлозије у цеви за пару	
	C Да регулише притисак у цеви за пару за време утовара, истовара, чишћења и превозења	
	D Да служи као гаранција против преливања, активирајући се на 97,5 %	
332 06.0-06	3.2 Табела С	С
	Треба да превезете UN Бр. 1098 АЛИЛАЛКОХОЛ. Које је најмање дозвољено подешавање справа за одушивање високе брзине?	
	A 10 kPa	
	B 20 kPa	
	C 40 kPa	
	D 50 kPa	
332 06.0-07	1.2.1	А
	Која је предност система за накнадно испумпавање?	
	A Да се осигура да у танковима терета и цевима за утовар и истовар остане мала количина остатака терета	
	B Да се избегне потреба да се танкови чисте између истовара једне субстанце и утовара друге, различите	
	C Да се осигура да у танковима терета и цевима за утовар и истовар остане велика количина остатака терета	
	D Да се избегне потреба да се празне цеви за утовар и истовар	
332 06.0-08	9.3.2.25.2	С
	Да ли је дозвољено да цеви за утовар и истовар буду испод палубе?	
	A Да, ако су на одговарајући начин означене	
	B Да, ако су постављене на четвртину ширине брода од бочне оплате	
	C Не, осим када су постављене унутар танкова терета или унутар просторије за пумпе	
	D Не, то никада није дозвољено	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 06.0-09	Избачен (2007)	
332 06.0-10	3.2, Табела С	В
	Треба да превезете UN Бр. 2218 АКРИЛНА КИСЕЛИНА, СТАБИЛИЗИОВАНА. Који је највећи дозвољени степен пуњења? А 91 % В 95 % С 97 % D 98 %	
332 06.0-11	3.2, Табела С	С
	Треба да превезете UN Бр. 2218 ЕТАНОЛАМИН. Који је највећи дозвољени степен пуњења? А 91 % В 95 % С 97 % D 98 %	
332 06.0-12	3.2, Табела С	Д
	Треба да превезете UN Бр. 1208 n-ХЕКСАН. Које је најмање дозвољено подешавање брзореагујућег сигурносног вентила? А 50 kPa В 35 kPa С 25 kPa D 10 kPa	
332 06.0-13	3.2, Табела С	В
	Треба да превезете UN Бр. 2023 ЕПИХЛОРХИДРИН. Који тип средства за узимање узорака, у најмању руку, морате да употребите да узмете узорке? А Затворен В Делимично затворен С Отворен D За ову субстанцу, тип средства за узимање узорака није прописан	
332 06.0-14	9.3.2.21.5	А
	Може ли сензор високог нивоа који спречава преливање да буде спојен са справом аларма нивоа? А Не, али може да буде спојен са мерачем нивоа В Да, и може такође да буде спојен са мерачем нивоа С Да, може да зависи од аларма нивоа D Да, треба да зависи од аларма нивоа	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 06.0-15	Основно опште знање	С
	Зашто је пловак неких мерача нивоа опремљен магнетом?	
	A Да се омогући да се два мерења истовремено извршавају	
	B Да се осигура да пловак увек остане на површини терета	
	C Да се обезбеди размак између терета и справе за мерење да би се заштитило од експлозија	
	D Да се омогући спуштање пловка за време истовара	
332 06.0-16	1.2.1	B
	Која је сврха заједничке цеви или цевовода паре?	
	A Ове цеви скупљају гас који се формира за време превозења	
	B Ове цеви евакуишу на обално постројење гасове и паре који се стварају за време утовара	
	C Ове цеви евакуишу у танк терета који се утовара гасове и паре који се стварају за време утовара	
	D Ове цеви се налазе само на танкерима типа G и сврха им је да носе извесне гасове	
332 06.0-17	Коефицијент запреминског ширења	B
	У танку терета је 20000 литара субстанце на температури од 8 °C. Температура терета се подиже на 50 °C. Коефицијент ширења субстанце је 0,001 °K ⁻¹ . Колика је нова запремина?	
	A 19160 литара	
	B 20840 литара	
	C 21000 литара	
	D 22520 литара	
332 06.0-18	Коефицијент запреминског ширења	B
	3000 литара анилина је на температури од 2 °C. Коефицијент ширења анилина је 0,00084 °K ⁻¹ . Колика је запремина ове количине анилина на 20 °C?	
	A 2955 литара	
	B 3045 литара	
	C 3136 литара	
	D 3733 литара	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 06.0-19	Избачен (2011)	
332 06.0-20	7.2.4.24	В
	<p>Да ли танкови горива могу да се пуне док се танкер истовара?</p> <p>А Да, пошто истоварање танкова терета и узимање горива нису повезани</p> <p>В Не, осим кад надлежни орган дозволи изузеће</p> <p>С Не, пошто за време утовара и истовара ништа друго не сме да се утовара</p> <p>Д Ово није дозвољено осим у случају да брод за снабдевање има сведочанство о одобрењу</p>	
332 06.0-21	7.2.4.24	С
	<p>Да ли различити опасни терети смеју истовремено да се утоварају у танкер ако брод задовољава релевантне техничке захтеве?</p> <p>А Не</p> <p>В Да, али само са одобрењем надлежне власти</p> <p>С Да</p> <p>Д Да, али више од два опасна терета не сме да се утовара истовремено</p>	
332 06.0-22	1.2.1	А
	<p>Од чега зависи максимални степен пуњења танк терета?</p> <p>А Од густине субстанце која ће се превозити и највеће дозвољене густине приказане у сведочанству о одобрењу</p> <p>В Од типа танкера и највеће дозвољене густине приказане у сведочанству о одобрењу</p> <p>С Од притиска при отварању вентила за одушивање високе брзине и густине субстанце</p> <p>Д Од типа танкера и притиска при отварању брзореагујућег сигурносног вентила</p>	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 06.0-23	3.2, Табела С	D
	Треба да утоварите терет UN Бр. 1167 ДИВИНИЈЕТАР, СТАБИЛИЗОВАН у ваш танкер. Да ли ваздух прво треба да се евакуише из танкова терета и цеви за утовар и истовар помоћу инертних гасова? A Не, то није потребно за ову субстанцу B Не, пошто је то субстанца Класе 3, ова операција није потребна C Да, пошто је то субстанца амбалажне групе I D Да, пошто је то прописано у Колони (20) Табеле С	
332 06.0-24	3.2, Табела С	A
	Треба да утоварите терет UN Бр. 1218 ИЗОПРЕН, СТАБИЛИЗОВАН у ваш танкер. Да ли ваздух прво треба да се евакуише из танкова терета и цеви за утовар и истовар помоћу инертних гасова? A Да, пошто је то прописано у Колони (20) Табеле С B Не, то је прописано само за субстанце Класе 6.1 C Да, пошто је то субстанца амбалажне групе I D Не, то није потребно за ову субстанцу	
332 06.0-25	3.2, Табела С	D
	Треба да утоварите терет UN Бр. 1307 КСИЛОЛ у ваш танкер. Да ли ваздух прво треба да се евакуише из танкова терета и цеви за утовар и истовар помоћу инертних гасова? A Да, пошто је то прописано у Колони (20) Табеле С B Не, то је прописано само за субстанце Класе 6.1 C Да, то је прописано само за субстанце амбалажне групе I D Не, то није потребно за ову субстанцу	
332 06.0-26	7.2.4.21.3	A
	Треба да утоварите терет UN Бр. 1593 ДИХЛОРМЕТАН у ваш танкер. Сведочанство о одобрењу даје дозвољену густину од 1,1. Колики је највећи степен пуњења у овом случају? A 82,7 % B 95 % C 97 % D 97,5 %	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 06.0-27	7.2.4.21.3	C
	Треба да утоварите терет UN Бр. 1708 ТОЛУИДИН, ТЕЧНИ у ваш танкер. Сведочанство о одобрењу даје дозвољену густину од 1,1. Колики је највећи степен пуњења у овом случају? A 90,9 % B 91 % C 95 % D 97 %	
332 06.0-28	7.2.4.21.3	C
	Треба да утоварите терет UN Бр. 1848 ПРОПИОНСКА КИСЕЛИНА у ваш танкер. Сведочанство о одобрењу даје дозвољену густину од 1,0. Колики је највећи степен пуњења у овом случају? A 96 % B 95 % C 97 % D 99 %	
332 06.0-29	1.4.3.3 (m), 7.2.4.10	A
	Желите да отпочнете утовар. Утоварно постројење још није потписало чеклисту. Особа одговорна за утоварно постројење уверава вас да ће вам је дати после утовара, заједно са транспортним документом. Да ли је то дозвољено? A Не, апсолутно не B Само ако је нови терет исти као што је био претходни терет C Само ако сте ви већ потписали чеклисту D Да, пошто знате шта утоварате	
332 06.0-30	Избачен (2011)	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 06.0-31	7.2.3.20.1, 9.3.2.11.5	D
	<p>Да ли на танкеру типа С, простори двобокова и дводна смеју да се употребе за сврху баластирања?</p> <p>A Да, без ограничења, за време превозења субстанци за које тип С није прописан</p> <p>B Не, чак ни на путовањима без терета</p> <p>C Не, простори двобокова и дводна морају у свим случајевима да буду суви па зато не смеју да имају никакве уређаје за баласт</p> <p>D Да, ако се то узме у обзир код прорачуна стабилитета и није забрањено Табелом С</p>	
332 06.0-32	9.3.2.25.8 (b)	D
	<p>Танкер типа С опремљен је цевоводом за скупљање баласта у танку терета. Шта треба да се постави на споју између цеви за утовар и истовар?</p> <p>A Брзореагујући сигурносни вентил</p> <p>B Аутоматски блокирајући вентил</p> <p>C Заустављач пламена</p> <p>D Неповратни вентил</p>	
332 06.0-33	3.2, Табела С	B
	<p>Која од следећих субстанци кристализује на температурама испод 4 °C?</p> <p>A UN Бр. 1090 АЦЕТОН</p> <p>B UN Бр. 1114 БЕНЗЕН</p> <p>C UN Бр. 1125 n-БУТИЛАМИН</p> <p>D UN Бр. 1282 ПИРИДИН</p>	
332 06.0-34	3.2, Табела С	D
	<p>Која од следећих субстанци може да се превози на температурама испод 4 °C када грејање није могуће?</p> <p>A UN Бр. 1114 БЕНЗЕН</p> <p>B UN Бр. 1145 ЦИКЛОХЕКСАН</p> <p>C UN Бр. 1307 p-КСИЛЕН</p> <p>D UN Бр. 2055 СТИРЕНМОНОМЕР, СТАБИЛИЗОВАН</p>	
332 06.0-35	Инертирање	C
	<p>За време транспорта опасних терета, слој азота се понекад поставља изнад терета. Због чега?</p> <p>A Да се спречи померање терета</p> <p>B Да се хлади терет</p> <p>C Да се терет изолује од спољашњег ваздуха</p> <p>D Да се температура терета одржава на сталном нивоу</p>	

Пракса

Испитни циљ 7: Грејање

Број	Извор	Тачан одговор
332 07.0-01	3.2, Табела С	А
	Да ли је препоручљиво да се терет UN Бр. 2348 n-БУТИЛ АКРИЛАТ, СТАБИЛИЗОВАН греје за време превозења?	
	A Не, пошто то може да проузрокује полимеризацију	
	B Да, до год се гасови не образују у терету	
	C Да, пошто је субстанца стабилизована	
	D Да, пошто то олакшава пумпање субстанце	
332 07.0-02	Дејство температуре	В
	Када је препоручљиво да се извесне субстанце греју?	
	A Ако лако полимеризују	
	B Ако имају врло висок вискозитет	
	C Ако су самореактивне	
	D Ако се лако разлажу	
332 07.0-03	Дејство температуре	С
	Када је препоручљиво да се извесне субстанце греју?	
	A Ако су термички нестабилне	
	B Ако испуштају пуно гаса	
	C Ако могу да очврсну за време утовара	
	D Ако се лако разлажу	
332 07.0-04	3.2, Табела С	Д
	Да ли препоручљиво да се греје UN Бр. 1999 ТЕР, ТЕЧНИ?	
	A Не, пошто је врло експлозив	
	B Не, пошто има врло ниску тачку очвршћавања	
	C Не, пошто ово може да резултује полимеризацијом	
	D Да, пошто се не сме дозволити да очврсне. Температура за време превозења треба да се држи изнад температуре топљења	
332 07.0-05	3.2, Табела С	Д
	Танк терета је натоварен UN Бр. 1831 СУМПОРНОМ КИСЕЛИНОМ, ПУШЉИВОМ. Да ли у цевима за грејање у том танк терета сме да буде вода?	
	A Да, пошто пушљива сумпорна киселина не реагује са водом	
	B Да, пошто је у цевима за грејање увек вода	
	C Не, за време транспорта без грејања у цевима за грејање никада не сме да буде вода	
	D Не, то је забрањено за време транспорта пушљиве сумпорне киселине	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 07.0-06	3.2, Табела С	С
	Брод превози UN Бр. 2448 СУМПОР, ИСТОПЉЕН. Која је највећа дозвољена температуререта за време транспорта? А 100 °С В 120 °С С 150 °С D 250 °С	
332 07.0-07	3.2, Табела С	С
	Где ADN-у може да се нађе информација о густини субстанце? А У 3.2, Табела А В У 3.2, Табела В С У 3.2, Табела С D ADN не садржи било какву информацију о густини субстанци	
332 07.0-08	Дејство температуре	А
	Фактор температурне корекције омогућава да се утоварена тонажа израчуна из запремине у m ³ . Одакле се фактор температурне корекције добија? А Са утоварног постројења В Из писаних упутстава С Од власти контроле саобраћаја D Из сведочанства о одобрењу	
332 07.0-09	7.2.4.21.2	А
	Утовара се терет на повишеној температури, н.пр. 75 °С. Терет треба да се одржава на овој температури за време транспорта. Сме ли у овом случају да се прекорачи највећи степен пуњења? А Не, пошто је у танку терета потребан простор за случај да температура и даље расте В Да, пошто је највећи степен пуњења прописан за 15 °С С Да, пошто ће температура пре опадати него што ће расти D Не, осим ако је густина субстанце мања него што је густина наведена у сведочанству о одобрењу	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
332 07.0-10	3.2, Табела С	В
	<p>Танкер је тако опремљен да постоји само једна могућност за грејање терета. Да ли сме да превози UN Бр. 1764 ДИХЛОРСИРЋЕТНУ КИСЕЛИНУ на спољашњој температури од 12 °C?</p> <p>А Не, брод треба да буде опремљен инсталацијом за грејање</p> <p>В Да, то је дозвољено</p> <p>С Не, испод те спољашње температуре, супстанца не сме да се превози ни у каквим околностима</p> <p>D Не, то није дозвољено пошто температура супстанце треба да се одржава на тачно 14 °C а то није могуће без инсталације грејања на броду</p>	
332 07.0-11	3.2, Табела С	С
	<p>У танк терета је утоварен UN Бр. 2796 КИСЕЛИНА ЗА АКУМУЛАТОРЕ. Да ли цеви за грејање смеју да буду напуњене водом?</p> <p>А Да, ако су цеви за грејање исправно затворене</p> <p>В Да, цеви за грејање треба увек за буду напуњене водом</p> <p>С Не, то је забрањено током превозења ове супстанце</p> <p>D Не, за време превозења без грејања, у цевима за грејање никада не сме да буде вода</p>	
332 07.0-12	3.2, Табела С	А
	<p>У танк терета је утоварен UN Бр. 2683 РАСТВОР АМОНИЈУМСУЛФИДА. Да ли цеви за грејање смеју да буду напуњене водом?</p> <p>А Да, ако су цеви за грејање исправно затворене</p> <p>В Да, пошто треба да се омогући грејање терета</p> <p>С Не, то је забрањено током превозења ове супстанце</p> <p>D Не, за време превозења без грејања, у цевима за грејање никада не сме да буде вода</p>	

Мере у случају опасности

Испитни циљ 1: Повреда особе

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
333 01.0-01	Прва помоћ	A
	Шта је прво што треба да урадите ако некоме хемиска субстанца доспе у око? A Дуго испирајте водом и затим посетите доктора B Одмах посетите доктора C Кратко испирајте D Протрљајте рукама и затим посетите доктора	
333 01.0-2	Прва помоћ	B
	Шта треба да имате да би могли да пружите најбољу прву помоћ? A ADN сведочанство B Вежеће сведочанство за прву помоћ C ADN сведочанство за " хемикалије" D Сводочанство присуства на противпожарном курсу	
333 01.0-03	Прва помоћ	D
	Неко се онесвестио пошто је прогутао токсичну субстанцу. Да ли жртви смете да дате да пије? A Да, пошто ће то очистити уста и може да раствори субстанцу у стомаку B Да, али то мора да се ради врло споро C Да, али морате да поставите жртву да седи D Не, жртви која је изгубила свест никада не смете да дате да пије	
333 01.0-04	Прва помоћ	D
	После опекотине, одело жртве је прилепљено за кожу. Да ли ћете стргнути одело? A Да, пошто ћете тада моћи боље да охладите кожу B Да, пошто одело може да буде прљаво C Да, али морате истовремено да хладите жртву D Не, отварање пликова опекотина повећава ризик инфекције	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
333 01.0-05	Прва помоћ	A
	Зашто се често препоручује да неко ко је прогутао токсичну субстанцу треба да пије воду?	
	A Да би се растворио садржај стомака	
	B Да би се задржала свест	
	C Да би се проузроковало повраћање	
	D Да би се испрала уста	
333 01.0-06	Прва помоћ	A
	Зашто не сме да се изазове повраћање када је пацијент прогутао извесне токсичне субстанце?	
	A Зато што субстанца може тада да се врати у једњак, што би проузроковало додатне повреде	
	B Пошто субстанца не изазива никакво оштећење стомака	
	C Пошто субстанцу брзо раствара стомачна киселина па, према томе, повраћање није потребно	
	D Пошто за време повраћања садржај стомака може да доспе у бронхијалне цеви	
333 01.0-07	Прва помоћ	B
	Члан посаде је изгубио свест услед дејства неке субстанце. Шта никада не смете да урадите?	
	A Померате пацијента	
	B Покушате да натерате пацијента да прогута воду	
	C Легнете на пацијента	
	D Покушате да осветите пацијента хладном водом	

Мере у случају опасности

Испитни циљ 2: Материјална штета

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
333 02.0-01	Мере у случају оштећења	A
	Где можете да нађете одредбе о сигналу "не приближавај се"?	
	A У CEVNI	
	B У ADN-у, део 1	
	C У ADN-у, део 2	
	D У техничким захтевима за конструкцију	
333 02.0-02	Мере у случају оштећења	C
	Токсични гас је испуштен као резултат оштећења. Како можете да измерите концентрацију овог гаса да би утврдили да ли је највећа дозвољена вредност у ppm пређена?	
	A Мерачем нивоа кисеоника	
	B Детектором нивоа запаљивог гаса	
	C Токсиметром	
	D Гајгеровим бројачем	
333 02.0-03	Мере у случају оштећења	D
	За време утовара примећено је цурење на једном од црева за утовар. Шта треба прво да урадите?	
	A Удаљите све неовлашћене особе на сигурну раздаљину	
	B Обавестите надлежни орган	
	C Измерите концентрацију гаса и токсичност	
	D Одмах зауставите утовар	
333 02.0-04	Мере у случају оштећења	A
	Брод је претрпео озбиљно оштећење. Кога првог обавештавате?	
	A Надлежни орган	
	B Клијента коме је терет намењен	
	C Пошиљаоца	
	D Произвођача утоварене субстанце	
333 02.0-05	Мере у случају оштећења	C
	Долази до незгоде са опасном субстанцом коју превозите. Желите да добијете додатне информације о субстанци. Кога контактирате?	
	A Надлежни орган	
	B Противпожарну службу	
	C Пошиљаоца субстанце	
	D Шпедитера	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
333 02.0-06	Прва помоћ	D
<p>Особа опремљана прописаним заштитним оделом и опремом улази у танк терета. Примећујете да особа лежи без свести у танку терета. Шта радите?</p> <p>A Што брже можете улазите у танк да спасете особу</p> <p>B Уверите се да носите одговарајуће заштитно одело и опрему и што је брже могуће уђете унутра да спасете особу</p> <p>C Припремите витло за спашавање, уверите се да носите одговарајуће заштитно одело и што је брже могуће уђете унутра да спасете особу</p> <p>D Прво на брод позовете још две особе, уверите се да носите одговарајуће заштитно одело и опрему и тада идете да спасавате особу</p>		

Мере у случају опасности

Испитни циљ 3: Штета нанета околини

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
333 03.0-01	Ванредене мере у случају цурења	A
	Гас излази кроз пукотину. Шта ће нарочито одредити понашање облака гаса?	
	A Релативна густина гаса	
	B Проводљивост гаса	
	C Температура кључања гаса	
	D Највећа концентрација гаса на радном месту	
333 03.0-02	Ванредене мере у случају цурења	D
	Течност излази кроз пукотину. Шта неће одредити брзину испаравања течности?	
	A Запремина течности	
	B Температура течности	
	C Брзина којом пару односи ветар	
	D Највећа концентрација гаса на радном месту	
333 03.0-03	Ванредене мере у случају цурења	C
	За време спајања црева за утовар, корозивна течност истиче из црева на палубу. Шта прво радите?	
	A Уклањате течност обилним испирањем водом	
	B Уклањате течност обилним испирањем водом и обавештавате надлежни орган да би могле да се предузму даље мере	
	C Пробате да ограничите течност и покупите је са опремом предвиђеном за ту сврху	
	D Уклањате течност испирањем и чистите палубу сапуном	
333 03.0-04	Основно опште знање	D
	Где треба да се празни бурад у којима се налазе остатци (талог)?	
	A На устави, у резервоар намењен за ту сврху	
	B У предузећу за узимање горива	
	C На одговарајућем утоварном кеју	
	D У предузећу које је овластио надлежни орган	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
333 03.0-05	Основно опште знање	A

Где треба да оставите употребљене епрувете за мерење?

- A У контејнер за хемиски отпад
- B У канту за ђубре
- C Искључиво да их вратите испоручиоцу епрувета
- D Треба их чувати да би могло да се докаже да су мерења рађена у случају да власти изврше инспекцију

Мере у случају опасности

Испитни циљ 4: Планови поступања у случају оштећења

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
333 04.0-01	Планови поступања у случају оштећења и узбуну	D
	Када мора да се припреми план поступања у случају оштећења и узбуну?	
	A Разумно је да се то уради одмах после несреће	
	B У тренутку када се деси несрећа, тако да знате шта да радите у тој ситуацији	
	C Непосредно пред очекивање несреће, тако да будете добро припремљени за ту ситуацију	
	D Разумно је да имате план поступања у случају оштећења и узбуну на располагању тако да сте увек припремљени за несрећу	
333 04.0-02	Планови поступања у случају оштећења и узбуну	A
	Шта се нормално не уноси у план поступања у случају оштећења и узбуну?	
	A Субстанца која се превози	
	B Потреба да се обавести надлежни орган	
	C Могућност да ће бити потребно да активирате "не приближавај се" сигнал	
	D Потреба да удаљите неовлашћене особе	
333 04.0-03	Планови поступања у случају оштећења и узбуну	C
	Шта се нормално не уноси у план поступања у случају оштећења и узбуну?	
	A Потреба да држите личну заштитну опрему при руци и спремну за употребу	
	B Потреба да на располагању имате противпожарну опрему	
	C Име производа који се превози	
	D Потреба да се обавести надлежни орган	
333 04.0-04	Планови поступања у случају оштећења и узбуну	D
	Шта више не морате да урадите ако је ваш брод учествовао у озбиљном судару?	
	A Обавестите надлежни орган	
	B Ако је потребно активирате "не приближавај се" сигнал	
	C Ако је потребно затворите све отворе	
	D Припремите план за контролу оштећења и узбуну	

<i>Број</i>	<i>Извор</i>	<i>Тачан одговор</i>
333 04.0-05	Планови поступања у случају оштећења и узбуну	С
	Шта је прво што треба да урадите после судара који је проузроковао цурење опасних субстанци? А Обавестите надлежни орган В Радиом обавестите остале бродове С Активирате “не приближавај се” сигнал D Усидрите брод да би проценили штету	
333 04.0-06	Планови поступања у случају оштећења и узбуну	В
	Шта је прво што треба да урадите када сумњате на цурење у бочном танку и желите да га прегледате? А Имобишите брод и уђете у танк да га прегледате В Имобишите брод, извршите мерења, предузмете одговарајуће кораке у светлу тих мерења и уђете у танк да га прегледате С Имобишите брод, обавестите надлежне власти и чекате D Имобишите брод, обавестите надлежни орган, извршите мерења, предузмете одговарајуће кораке у светлу тих мерења и уђете у танк да га прегледате	