



Nacionalni centar  
za vanjsko vrednovanje  
obrazovanja

Идентификациона  
налепница

ПАЖЉИВО НАЛЕПИТИ

# KEM

## ХЕМИЈА

Испитна књижица 1

KEM IK-1 D-S031

KEM.31.SR.R.K1.20



32547



12

# Хемија

Празна страница

KEM IK-1 D-S031



99

## ОПШТА УПУТСТВА

Пажљиво прочитајте сва упутства и пратите их.

Не окрећите страницу и не решавајте задатке док то не одобри дежурни наставник.

Налепите идентификационе налепнице на све испитне материјале које сте добили у сигурносној врећици.

Испит траје **180** минута без паузе.

Задаци се налазе у двома испитним књижицама. Редослед решавања бирајте сами.

Добро распоредите време како бисте могли решити све задатке.

Испред сваке скупине задатака је упутство за решавање. Пажљиво га прочитајте.

Можете писати по страницама ове испитне књижице, али **одговоре морате да означите знаком X на листу за одговоре. Забрањено је потписати се пуним именом и презименом.** Употребљавајте искључиво хемијску оловку којом се пише плавом или црном бојом.

Можете употребљавати приложени периодни систем елемената, табалу темељних природних константи и стандардних редукционих електроодних потенцијала.

Када решите задатке, проверите одговоре.

Желимо Вам много успеха!

Ова испитна књижица има 20 страница, од тога 3 празне.

### Начин попуњавања листа за одговоре

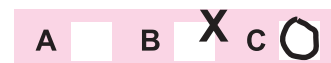
Исправно



Исправак погрешног уноса



Неисправно



Преписан  
тачан  
одговор

Скраћени потпис

KEM IK-1 D-S031



99

# Хемија

## I. Задаци вишеструког избора

У следећим задацима од више понуђених одговора само је **један** тачан.  
Тачне одговоре морате да означите знаком X на листу за одговоре хемијском оловком.  
Тачан одговор доноси један бод.

1. Која је од наведених супстанци елементарна супстанца?

- A. фруктоза
- B. фулерен
- C. фенол
- D. фреон

- A. ☐
- B. ☐
- C. ☐
- D. ☐

2. Којој врсти колоидног система припада распршен водени раствор бакар(II) сулфата пентахидрата у ваздуху?

- A. аеросолу
- B. чврстој емулзији
- C. пени
- D. гелу

- A. ☐
- B. ☐
- C. ☐
- D. ☐

3. Која је од наведених супстанци најмање растворива у води?

- A. фенол
- B. фруктоза
- C. метанал
- D. амилопектин

- A. ☐
- B. ☐
- C. ☐
- D. ☐

4. Која је од наведених елементарних супстанци најстабилнија у гасовитом агрегатном стању при собној температури и атмосферском притиску?

- A. арсен
- B. фосфор
- C. ксенон
- D. жива

- A. ☐
- B. ☐
- C. ☐
- D. ☐

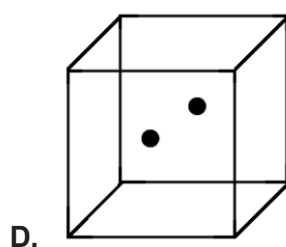
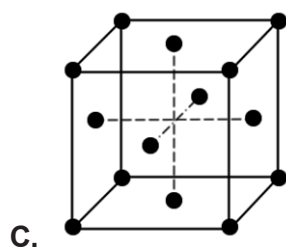
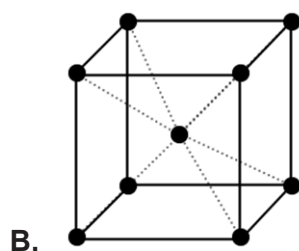
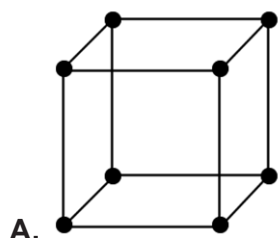
KEM IK-1 D-S031



01

# Хемија

5. Која од понуђених структура приказује јединичну ћелију којој припадају два атома?



- A. ☐  
B. ☐  
C. ☐  
D. ☐

6. Који је од наведених јона изоелектронски са  $\text{Mg}^{2+}$ ?

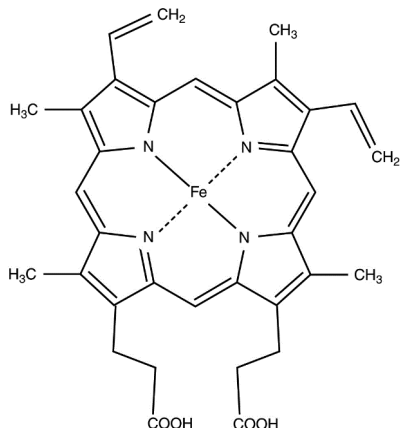
- A.  $\text{Br}^-$   
B.  $\text{Fe}^{2+}$   
C.  $\text{Na}^+$   
D.  $\text{S}^{2-}$

- A. ☐  
B. ☐  
C. ☐  
D. ☐



# Хемија

7. На слици је приказана једна биолошка молекула.



Koja je uloga te molekule u ljudskom organizmu?

- A.** Учествује у провођењу нервних импулса.  
**B.** Преноси угљеник(IV) оксид кроз тело.  
**C.** Одржава сталну концентрацију глукозе у крви.  
**D.** Основна је градивна јединица биолошких мембрана.

**A.**

**B.**

**C.**

**D.**

8. Ужарена бакрена жица уроњена је у епрувету с тетрахлорметаном и затим унесена у пламен. Којом се бојом обојио пламен?

- A.** црвеном  
**B.** љубичастом  
**C.** зеленом  
**D.** жутом

**A.**

**B.**

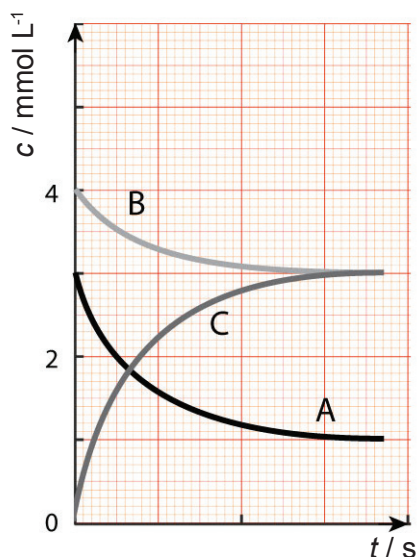
**C.**

**D.**



# Хемија

9. На слици је приказана зависност концентрације три супстанце о времену у реакцијској смеши сталне запремине.



Којом је једначином хемијске реакције описана хемијска промена приказана дијаграмом?

- A.  $4 A + 5 B \rightarrow 3 C$   
 B.  $2 A + 3 B \rightarrow 3 C$   
 C.  $2/3 A + B \rightarrow C$   
 D.  $2 A + B \rightarrow 3 C$

- A. ☐  
 B. ☐  
 C. ☐  
 D. ☐

10. Који су узроци бржег кувања хране у експресном лонцу у односу на кување у обичном лонцу без поклопца?

- A. Кување се одвија при  $t < 100\text{ }^{\circ}\text{C}$  и  $p > 1\text{ bar}$ .  
 B. Кување се одвија при  $t > 100\text{ }^{\circ}\text{C}$  и  $p > 1\text{ bar}$ .  
 C. Кување се одвија при  $t = 100\text{ }^{\circ}\text{C}$  и  $p = 1\text{ bar}$ .  
 D. Кување се одвија при  $t > 100\text{ }^{\circ}\text{C}$  и  $p < 1\text{ bar}$ .

- A. ☐  
 B. ☐  
 C. ☐  
 D. ☐

11. Колико је молекула водоника потребно за потпуну хидрогенацију  $0,10\text{ mol}$  етина?

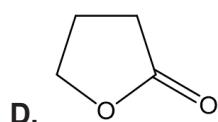
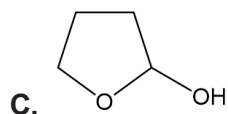
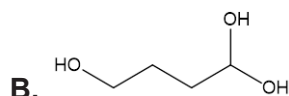
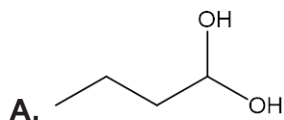
- A.  $3,01 \times 10^{22}$   
 B.  $6,02 \times 10^{22}$   
 C.  $1,2 \times 10^{23}$   
 D.  $1,8 \times 10^{23}$

- A. ☐  
 B. ☐  
 C. ☐  
 D. ☐



# Хемија

12. Које једињење настаје из 4-хидроксипутанала реакцијом проведеном у киселим условима?



A.

☐

B.

☐

C.

☐

D.

☐

13. Које једињење настаје адицијом воде на бут-1-ен уз фосфорну киселину и која делује као катализатор?

- A. бутанал
- B. бутан-1-ол
- C. бутан-2-ол
- D. бутан-2-он

A.

☐

B.

☐

C.

☐

D.

☐

14. Која од наведених тврдњи исправно описује промене у епрувети током загревања бензалдехида са Фелинговим реагенсом?

- A. Плави раствор губи боју и излучи се црвени талог.
- B. На зидовима епрувете излучи се сребрно огледало.
- C. Плави раствор постане љубичаст.
- D. Жути раствор постане безбојан.

A.

☐

B.

☐

C.

☐

D.

☐

15. У којем од наведених једињења оксидацијски број азотових атома има најнегативнију вредност?

- A.  $\text{NaNO}_2$
- B.  $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- C.  $\text{NH}_4\text{Br}$
- D.  $\text{N}_2\text{H}_4$

A.

☐

B.

☐

C.

☐

D.


☐

KEM IK-1 D-S031




01

# Хемија

<p>16. У којем од наведених примера долази до оксидације?</p> <p>A. настајање <math>\text{CO}_2</math> из <math>\text{CO}</math>            B. настајање <math>\text{Cu}</math> из <math>\text{CuO}</math>            C. настајање <math>\text{MnO}_2</math> из <math>\text{MnO}_4^-</math>            D. настајање <math>\text{NH}_3</math> из <math>\text{N}_2</math></p>	<p>A. <input type="checkbox"/>            B. <input type="checkbox"/>            C. <input type="checkbox"/>            D. <input type="checkbox"/></p>
<p>17. У четири епрувете су раствори различитих халогених елемената у бензину. У епрувете се дода раствор натријум халогенида и садржај се добро протресе. У једној епрувети бензинско једињење промени боју из <b>смеђе</b> у <b>љубичасту</b>. Која једначина хемијске реакције описује наведену промену?</p> <p>A. <math>\text{Br}_2(\text{бензин}) + 2 \text{NaI}(\text{aq}) \rightarrow \text{I}_2(\text{бензин}) + 2 \text{NaBr}(\text{aq})</math>            B. <math>\text{Cl}_2(\text{бензин}) + 2 \text{NaI}(\text{aq}) \rightarrow \text{I}_2(\text{бензин}) + 2 \text{NaCl}(\text{aq})</math>            C. <math>\text{I}_2(\text{бензин}) + 2 \text{NaBr}(\text{aq}) \rightarrow \text{Br}_2(\text{бензин}) + 2 \text{NaI}(\text{aq})</math>            D. <math>\text{Br}_2(\text{бензин}) + 2 \text{NaCl}(\text{aq}) \rightarrow \text{Cl}_2(\text{бензин}) + 2 \text{NaBr}(\text{aq})</math></p>	<p>A. <input type="checkbox"/>            B. <input type="checkbox"/>            C. <input type="checkbox"/>            D. <input type="checkbox"/></p>
<p>18. Која од наведених једначина хемијских реакција приказује егзотермну промену?</p> <p>A. <math>\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{g})</math>            B. <math>\text{H}_2\text{O}(\text{l}) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{s})</math>            C. <math>\text{I}_2(\text{s}) \rightarrow \text{I}_2(\text{g})</math>            D. <math>\text{O}_2(\text{aq}) \rightarrow \text{O}_2(\text{g})</math></p>	<p>A. <input type="checkbox"/>            B. <input type="checkbox"/>            C. <input type="checkbox"/>            D. <input type="checkbox"/></p>
<p>19. Која од наведених супстанци у реакцији са <math>\text{HCl}</math> даје адицијски продукт?</p> <p>A. бензен            B. циклохексан            C. хексан            D. хекс-1-ен</p>	<p>A. <input type="checkbox"/>            B. <input type="checkbox"/>            C. <input type="checkbox"/>            D. <input type="checkbox"/></p>
<div style="display: flex; justify-content: space-between; align-items: center;"> <span>KEM IK-1 D-S031</span> <div style="text-align: right;">             01         </div> </div>	

# Хемија

<p>20. Гасовити азот налази се у затвореној посуди при собној температури. До које од наведених промена долази загревањем посуде?</p> <p>A. Повећава се број молекула азота. B. Повећава се густина азота. C. Повећава се кинетичка енергија молекула азота. D. Смањује се величина молекула азота.</p>	<p>A. <input type="checkbox"/> B. <input type="checkbox"/> C. <input type="checkbox"/> D. <input type="checkbox"/></p>
<p>21. Неутрализација натријум хидроксида сумпорном киселином приказана је једначином хемијске реакције <math>\text{H}_2\text{SO}_4 + 2 \text{NaOH} \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}</math>. Колика је количина натријум хидроксида потребна за потпуну неутрализацију 100 mL раствора сумпорне киселине количинске концентрације <math>1 \text{ mol L}^{-1}</math>?</p> <p>A. 0,2 mmol B. 0,2 mol C. 2,0 mol D. 0,1 mol</p>	<p>A. <input type="checkbox"/> B. <input type="checkbox"/> C. <input type="checkbox"/> D. <input type="checkbox"/></p>
<p>22. Која се од наведених молекула <b>не може</b> повезати водоничним везама с молекулама воде?</p> <p>A. <math>\text{N}_2</math> B. <math>\text{NH}_3</math> C. <math>\text{CH}_3\text{NH}_2</math> D. <math>\text{CH}_3\text{CONH}_2</math></p>	<p>A. <input type="checkbox"/> B. <input type="checkbox"/> C. <input type="checkbox"/> D. <input type="checkbox"/></p>
<p>KEM IK-1 D-S031</p> <div> 01</div>	

# Хемија

23. Хемијска реакција у којој учествују метил-етаноат и вода проведена је у затвореном систему при сталној температури.

Којом је једначином хемијске реакције приказана описана промена?

- A.  $\text{CH}_3\text{COOCH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{HCOOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$   
B.  $\text{HCOOH} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOCH}_3 + \text{H}_2\text{O}$   
C.  $\text{CH}_3\text{COOCH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH} + \text{CH}_3\text{COOH}$   
D.  $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{CH}_3\text{OH} \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOCH}_3 + \text{H}_2\text{O}$

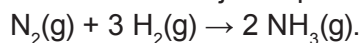
- A. ☐  
B. ☐  
C. ☐  
D. ☐

24. Којом су врстом хемијске везе повезани атоми водоника с атомом кисеоника у молекули воде?

- A. јонском  
B. неполарном ковалентном  
C. поларном ковалентном  
D. водоничном

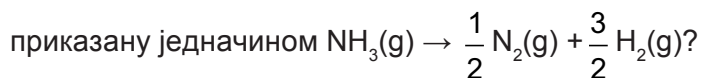
- A. ☐  
B. ☐  
C. ☐  
D. ☐

25. Синтеза амонијака приказана је једначином хемијске реакције



Стандардна реакцијска енталпија за синтезу амонијака при 25 °C износи -91,8 kJ mol<sup>-1</sup>.

Колико износи стандардна реакцијска енталпија за хемијску реакцију



- A. -91,8 kJ mol<sup>-1</sup>  
B. 45,9 kJ mol<sup>-1</sup>  
C. -45,9 kJ mol<sup>-1</sup>  
D. 91,8 kJ mol<sup>-1</sup>

- A. ☐  
B. ☐  
C. ☐  
D. ☐



# Хемија

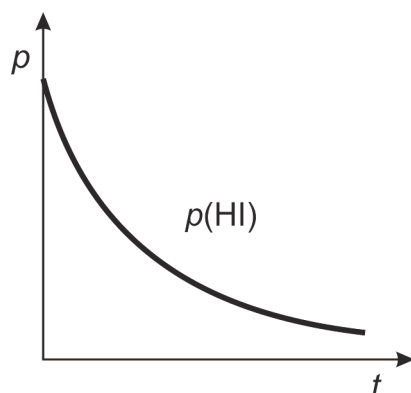
<p><b>26.</b> Које ће се реакције одвијати при електролизи воденог раствора магнезијум карбоната?</p> <p> <b>A.</b> <math>K (-): 2 H_2O \rightarrow O_2 + 4 e^- + 4 H^+</math>      <b>A (+):</b> <math>2 H_2O + 2 e^- \rightarrow H_2 + 2 OH^-</math>  <b>B.</b> <math>K (-): 2 H_2O \rightarrow O_2 + 4 e^- + 4 H^+</math>      <b>A (+):</b> <math>Mg^{2+} + 2 e^- \rightarrow Mg</math>  <b>C.</b> <math>K (-): Mg^{2+} + 2 e^- \rightarrow Mg</math>      <b>A (+):</b> <math>2 H_2O \rightarrow O_2 + 4 e^- + 4 H^+</math>  <b>D.</b> <math>K (-): 2 H_2O + 2 e^- \rightarrow H_2 + 2 OH^-</math>      <b>A (+):</b> <math>2 H_2O \rightarrow O_2 + 4 e^- + 4 H^+</math> </p>	<p><b>A.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>B.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>C.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>D.</b> <input type="checkbox"/></p>
<p><b>27.</b> У којим ће условима гвожђе најбрже рђати?</p> <p> <b>A.</b> у води у којој нема раствореног кисеоника  <b>B.</b> на влажном ваздуху  <b>C.</b> на сувом и топлом ваздуху  <b>D.</b> у вакууму         </p>	<p><b>A.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>B.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>C.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>D.</b> <input type="checkbox"/></p>
<p><b>28.</b> Који ће од наведених метала истиснути гвожђе из воденог раствора гвожђе(II) сулфата?</p> <p> <b>A.</b> бакар  <b>B.</b> цинк  <b>C.</b> олово  <b>D.</b> сребро         </p>	<p><b>A.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>B.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>C.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>D.</b> <input type="checkbox"/></p>
<p><b>29.</b> Које је време потребно да би се електролизом воденог раствора бакар(II) хлорида струјом јачине 2 А добило 1,5 g бакра?</p> <p> <b>A.</b> 19 min  <b>B.</b> 38 min  <b>C.</b> 76 min  <b>D.</b> 152 min         </p>	<p><b>A.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>B.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>C.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>D.</b> <input type="checkbox"/></p>
<p><b>30.</b> Који је од наведених производа галванска ћелија?</p> <p> <b>A.</b> неонска цев  <b>B.</b> класична сијалица  <b>C.</b> алкална батерија  <b>D.</b> соларни колектор         </p>	<p><b>A.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>B.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>C.</b> <input type="checkbox"/></p> <p><b>D.</b> <input type="checkbox"/></p>
<p>KEM IK-1 D-S031</p>	



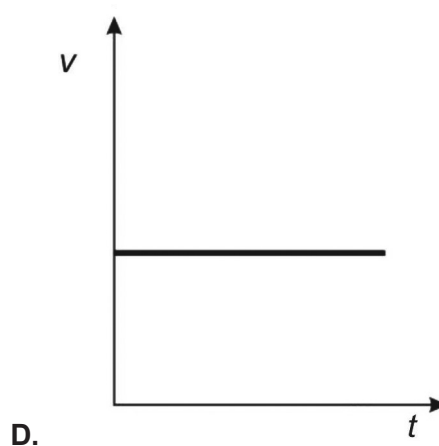
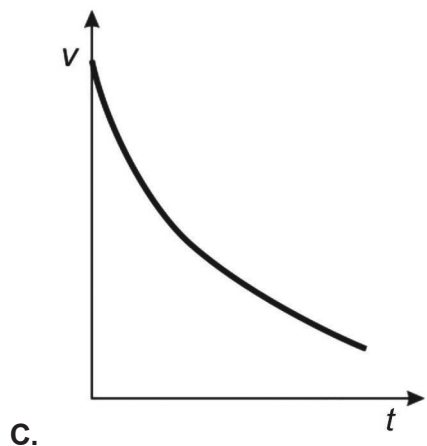
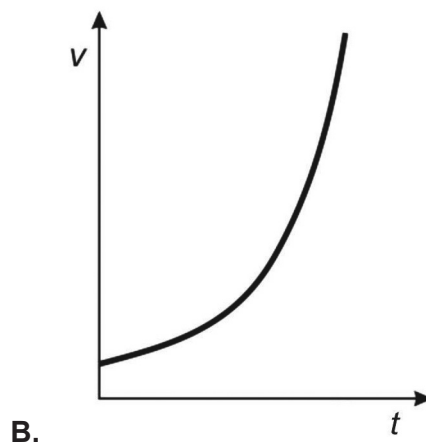
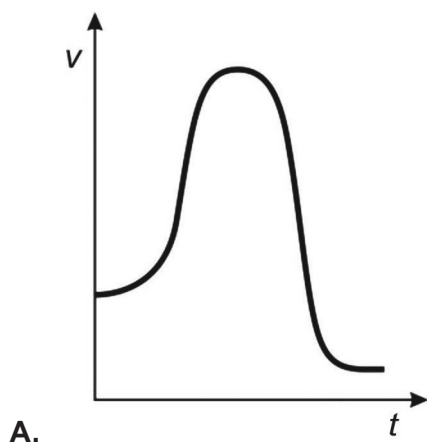
01

# Хемија

31. Изведен је оглед у којем се јодоводоник распада на јод и водоник. Пажљиво посматрајте дијаграм на којем је приказан парцијални притисак јодоводоника током распада.



Који дијаграм приказује брзину распада јодоводоника?



- A. ☐
- B. ☐
- C. ☐
- D. ☐



# Хемија

<p><b>32.</b> Која се од наведених тврдњи односи на инхибиторе?</p> <p>A. Повећавају брзину хемијске реакције.          B. Снижавају брзину хемијске реакције.          C. Повећавају вредност константе равнотеже.          D. Смањују вредност константе равнотеже.</p>	<p>A. <input type="checkbox"/>          B. <input type="checkbox"/>          C. <input type="checkbox"/>          D. <input type="checkbox"/></p>
<p><b>33.</b> Која од наведених тврдњи описује деловање ензима?</p> <p>A. Денатурацијом не губе своју активност.          B. Катализују реакције у живој ћелији снижењем енергије активације.          C. Мењају положај равнотеже реверзибилне реакције.          D. Вежу се иреверзибилно за супстрат.</p>	<p>A. <input type="checkbox"/>          B. <input type="checkbox"/>          C. <input type="checkbox"/>          D. <input type="checkbox"/></p>
<p><b>34.</b> Колика је просечна брзина настајања азот(II) оксида ако се концентрација азот(II) оксида током 3 минуте промени од 0,0021 mol dm<sup>-3</sup> до 0,0057 mol dm<sup>-3</sup>?</p> <p>A. <math>v(\text{NO}_2) = -0,0012 \text{ mol dm}^{-3} \text{ min}^{-1}</math>          B. <math>v(\text{NO}_2) = 0,0012 \text{ mol dm}^{-3} \text{ min}^{-1}</math>          C. <math>v(\text{NO}_2) = -0,0006 \text{ mol dm}^{-3} \text{ min}^{-1}</math>          D. <math>v(\text{NO}_2) = 0,0006 \text{ mol dm}^{-3} \text{ min}^{-1}</math></p>	<p>A. <input type="checkbox"/>          B. <input type="checkbox"/>          C. <input type="checkbox"/>          D. <input type="checkbox"/></p>
<p><b>35.</b> Који израз приказује просечну брзину хемијске реакције распада водоник пероксида?</p> <p>A. <math>v = -\frac{1}{2} \frac{\Delta c(\text{H}_2\text{O}_2)}{\Delta t} = -\frac{2\Delta c(\text{H}_2\text{O})}{\Delta t} = \frac{\Delta c(\text{O}_2)}{\Delta t}</math>          B. <math>v = -\frac{1}{2} \frac{\Delta c(\text{H}_2\text{O}_2)}{\Delta t} = \frac{1}{2} \frac{\Delta c(\text{H}_2\text{O})}{\Delta t} = \frac{\Delta c(\text{O}_2)}{\Delta t}</math>          C. <math>v = -\frac{2\Delta c(\text{H}_2\text{O}_2)}{\Delta t} = \frac{1}{2} \frac{\Delta c(\text{H}_2\text{O})}{\Delta t} = \frac{\Delta c(\text{O}_2)}{\Delta t}</math>          D. <math>v = \frac{1}{2} \frac{\Delta c(\text{H}_2\text{O}_2)}{\Delta t} = -\frac{1}{2} \frac{\Delta c(\text{H}_2\text{O})}{\Delta t} = -\frac{\Delta c(\text{O}_2)}{\Delta t}</math></p>	
<p>KEM IK-1 D-S031</p>	



01

# Хемија

36. На коју се једначину хемијске реакције односи израз за константу равнотеже

притиска  $K_p = \frac{p^2(\text{Cl}_2)p^2(\text{H}_2\text{O})}{p^4(\text{HCl})p(\text{O}_2)}$  ?

- A.  $\text{HCl}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + \text{Cl}_2(\text{g})$
- B.  $\text{HCl}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons \text{H}_2\text{O}(\text{g}) + 2 \text{Cl}_2(\text{g})$
- C.  $4 \text{HCl}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{H}_2\text{O}(\text{g}) + 2 \text{Cl}_2(\text{g})$
- D.  $4 \text{HCl}(\text{g}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightleftharpoons 2 \text{H}_2\text{O}(\text{l}) + 2 \text{Cl}_2(\text{g})$

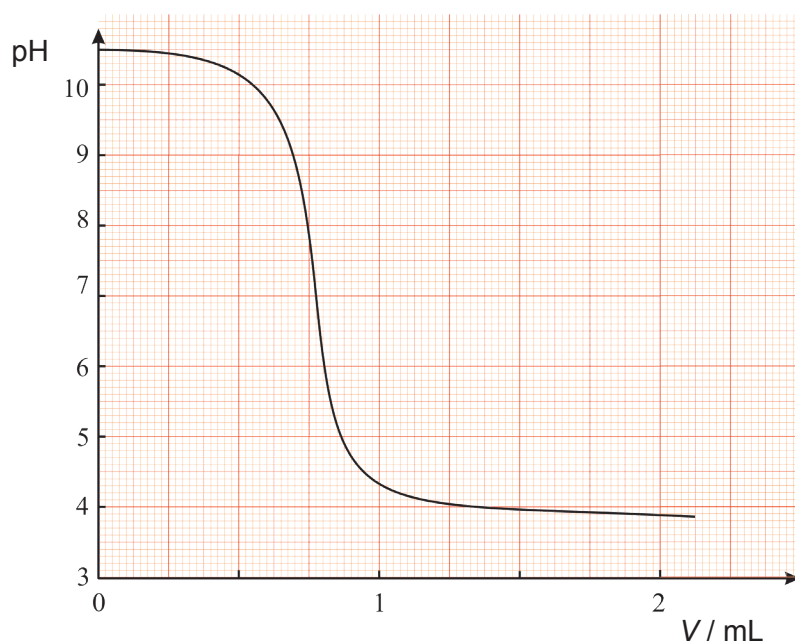
A.

B.

C.

D.

37. Коју од наведених титрација описује приказана титрацијска крива?



- A. титрацију фосфорне киселине натријумовом базом
- B. титрацију хлороводоничне киселине натријумовом базом
- C. титрацију натријумове базе хлороводоничном киселином
- D. титрацију натријумове базе фосфорном киселином

A.

B.

C.

D.



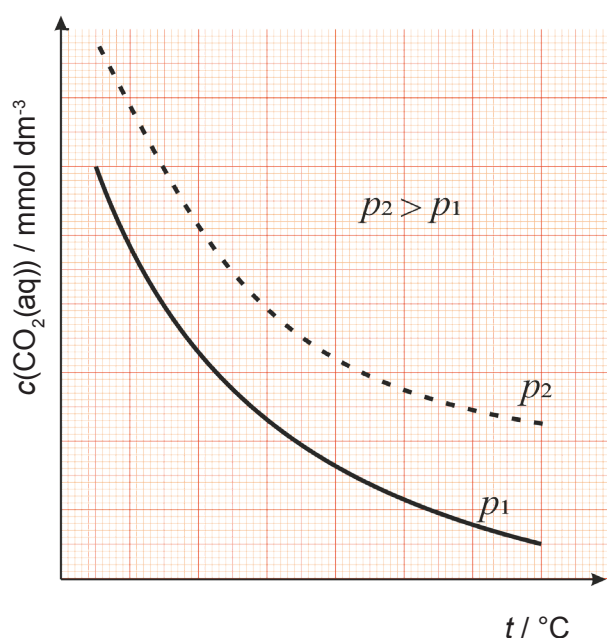
# Хемија

38. Како ће на равнотежно стање засићеног раствора калијум нитрата,  $\text{KNO}_3$ , утицати пораст температуре ако се током растварања калијум нитрата у води снижава температура смеше?

- A. Излучиће се сувишак  $\text{KNO}_3$ .
- B. Раствор ће постати незасићен.
- C. Раствор ће постати презасићен.
- D. Раствор ће остати засићен.

- A. ☐
- B. ☐
- C. ☐
- D. ☐

39. Газирана пића садржавају растворени угљеник (IV) оксид. На слици је приказана зависност растворивости угљеник (IV) оксида у води о температури при различитим атмосферским притисцима.



При којим ће се од наведених услова газирано пиће највише пенити након отварања боце?

- A. при условима нижег притиска и високе температуре
- B. при условима нижег притиска и ниске температуре
- C. при условима вишег притиска и високе температуре
- D. при условима вишег притиска и ниске температуре

- A. ☐
- B. ☐
- C. ☐
- D. ☐



# Хемија

40. Количинска концентрација бакар(II) сулфата у засићеном воденом раствору износи  $1,013 \text{ mol L}^{-1}$ .

Колико износи растворивост бакар(II) сулфата у води исказана масеним уделом бакар(II) сулфата у раствору?

Густина засићеног раствора износи  $1,1545 \text{ g cm}^{-3}$ .

- A. 15,96 %
- B. 14,00 %
- C. 0,1596 %
- D. 0,1400 %

A. ☐

B. ☐

C. ☐

D. ☐

41. Која од наведених једначина хемијске реакције **не приказује** равнотежну реакцију у пуферском раствору?

- A.  $\text{H}_2\text{O}(\ell) + \text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{H}_3\text{O}^+(\text{aq}) + \text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq})$
- B.  $\text{CH}_3\text{COO}^-(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\ell) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOH}(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq})$
- C.  $\text{NH}_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\ell) \rightleftharpoons \text{NH}_4^+(\text{aq}) + \text{OH}^-(\text{aq})$
- D.  $\text{NH}_4\text{OH}(\text{aq}) + \text{HNO}_3(\text{aq}) \rightleftharpoons \text{NH}_4\text{NO}_3(\text{aq}) + \text{H}_2\text{O}(\ell)$

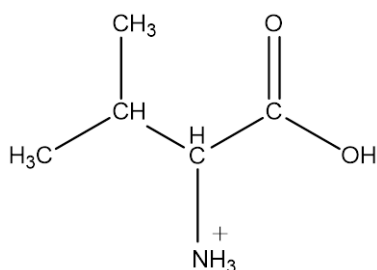
A. ☐

B. ☐

C. ☐

D. ☐

42. У каквом ће раствору валин попримити облик приказан на слици?



- A. у јако базном раствору
- B. у јако киселом раствору
- C. у неутралном раствору
- D. у раствору било које pH-вредности

A. ☐

B. ☐

C. ☐

D. ☐

KEM IK-1 D-S031



01

# Хемија

43. Које је од наведених својстава екстензивна величина?

- A. притисак
- B. температура топљења
- C. количина
- D. густина

A.

B.

C.

D.

44. Који од наведених резултата мерења садржава три значајне знаменке?

- A. 0,08 g
- B. 0,080 g
- C. 8,08 g
- D.  $8 \times 10^2$  g

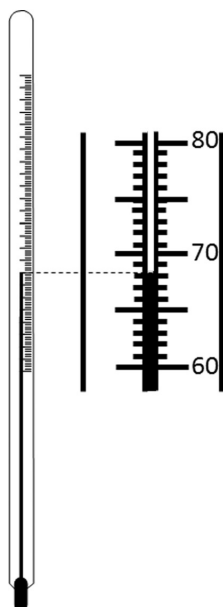
A.

B.

C.

D.

45. На слици је приказан термометар. Коју температуру показује термометар?



- A. 60,8 °C
- B. 68,0 °C
- C. 70,2 °C
- D. 72,0 °C

A.

B.

C.

D.

KEM IK-1 D-S031



01

# Хемија

Празна страница

KEM IK-1 D-S031



99

# Хемија

Празна страница

KEM IK-1 D-S031



99