

# RFO

RESPUBLİKA FƏNN  
OLİMPİADALARI

Ad \_\_\_\_\_ Soyad \_\_\_\_\_

## 8 KİMYA

- İmtahan müddəti 180 dəqiqədir.
- Hər səhv cavab öz dəyərinin 1/4 - ni aparır.
- Hər sual 4 bal ilə qiymətləndirilir.
- Nəzarətçilərə cavab kağızları və buraxılış vərəqələri təqdim olunur.
- Sual kitabçasında hər hansı texniki qüsur aşkarlandığı və kitabçanın şagirdin məlumatlarına uyğun olmadığı halda (fənn, bölmə, sinif) imtahandan əvvəl mütləq otaq nəzarətçisinə bildirilməlidir.
- Rayon (şəhər) mərhələsinin nəticələrini 09.01.2025-ci il tarixindən etibarən portal.edu.az platformasında şəxsi kabinetinizdən və təhsil aldığınız ümumtəhsil müəssisəsindən öyrəne bilərsiniz.

**Uğurlar!**

## Sabitlər

Avoqadro sabiti,  $N_a = 6.022 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$

Universal qaz sabiti,  $R = 8.3145 \text{ C} \cdot \text{K}^{-1} \text{ mol}^{-1} = 0.08205 \text{ l} \cdot \text{K}^{-1} \text{ mol}^{-1}$

Faradey sabiti,  $F = 9.64853399 \times 10^4 \text{ Kl mol}^{-1}$

Standart təzyiq,  $P = 1 \text{ bar} = 10^5 \text{ Pa} = 0.987 \text{ atm}$

Atmosfer təzyiqi,  $P_{\text{atm}} = 1.01325 \times 10^5 \text{ Pa} = 760 \text{ mm.c.st.} = 760 \text{ torr}$

Selsium şkalasında sıfır,  $273.15 \text{ K}$

## KİMYƏVİ ELEMENTLƏRİN DÖVRİ SİSTEMİ

1 IA 11A																	18 VIII A 8A	
1 <b>H</b> 1.008	2 IIA 2A												13 IIIA 3A	14 IVA 4A	15 VA 5A	16 VIA 6A	17 VIIA 7A	2 <b>He</b> 4.003
3 <b>Li</b> 6.941	4 <b>Be</b> 9.012											5 <b>B</b> 10.811	6 <b>C</b> 12.011	7 <b>N</b> 14.007	8 <b>O</b> 15.999	9 <b>F</b> 18.998	10 <b>Ne</b> 20.180	
11 <b>Na</b> 22.990	12 <b>Mg</b> 24.305	3 IIIB 3B	4 IVB 4B	5 VB 5B	6 VIB 6B	7 VIIB 7B	8 VIII 8	9 VIII 8	10 VIII 8	11 IB 1B	12 IIB 2B	13 <b>Al</b> 26.982	14 <b>Si</b> 28.086	15 <b>P</b> 30.974	16 <b>S</b> 32.066	17 <b>Cl</b> 35.453	18 <b>Ar</b> 39.948	
19 <b>K</b> 39.098	20 <b>Ca</b> 40.078	21 <b>Sc</b> 44.956	22 <b>Ti</b> 47.88	23 <b>V</b> 50.942	24 <b>Cr</b> 51.996	25 <b>Mn</b> 54.938	26 <b>Fe</b> 55.933	27 <b>Co</b> 58.933	28 <b>Ni</b> 58.693	29 <b>Cu</b> 63.546	30 <b>Zn</b> 65.39	31 <b>Ga</b> 69.732	32 <b>Ge</b> 72.61	33 <b>As</b> 74.922	34 <b>Se</b> 78.09	35 <b>Br</b> 79.904	36 <b>Kr</b> 84.80	
37 <b>Rb</b> 84.468	38 <b>Sr</b> 87.62	39 <b>Y</b> 88.906	40 <b>Zr</b> 91.224	41 <b>Nb</b> 92.906	42 <b>Mo</b> 95.94	43 <b>Tc</b> 98.907	44 <b>Ru</b> 101.07	45 <b>Rh</b> 102.906	46 <b>Pd</b> 106.42	47 <b>Ag</b> 107.868	48 <b>Cd</b> 112.411	49 <b>In</b> 114.818	50 <b>Sn</b> 118.71	51 <b>Sb</b> 121.760	52 <b>Te</b> 127.6	53 <b>I</b> 126.904	54 <b>Xe</b> 131.29	
55 <b>Cs</b> 132.905	56 <b>Ba</b> 137.327	57-71	72 <b>Hf</b> 178.49	73 <b>Ta</b> 180.948	74 <b>W</b> 183.85	75 <b>Re</b> 186.207	76 <b>Os</b> 190.23	77 <b>Ir</b> 192.22	78 <b>Pt</b> 195.08	79 <b>Au</b> 196.967	80 <b>Hg</b> 200.59	81 <b>Tl</b> 204.383	82 <b>Pb</b> 207.2	83 <b>Bi</b> 208.980	84 <b>Po</b> [208.982]	85 <b>At</b> 209.987	86 <b>Rn</b> 222.018	
87 <b>Fr</b> 223.020	88 <b>Ra</b> 226.025	89-103	104 <b>Rf</b> [261]	105 <b>Db</b> [262]	106 <b>Sg</b> [266]	107 <b>Bh</b> [264]	108 <b>Hs</b> [269]	109 <b>Mt</b> [268]	110 <b>Ds</b> [269]	111 <b>Rg</b> [272]	112 <b>Cn</b> [277]	113 <b>Uut</b>	114 <b>Fl</b> [289]	115 <b>Uup</b>	116 <b>Lv</b> [298]	117 <b>Uus</b>	118 <b>Uuo</b>	

Lantanoidlər

57 <b>La</b> 138.906	58 <b>Ce</b> 140.115	59 <b>Pr</b> 140.908	60 <b>Nd</b> 144.24	61 <b>Pm</b> 144.913	62 <b>Sm</b> 150.36	63 <b>Eu</b> 151.966	64 <b>Gd</b> 157.25	65 <b>Tb</b> 158.925	66 <b>Dy</b> 162.50	67 <b>Ho</b> 164.930	68 <b>Er</b> 167.26	69 <b>Tm</b> 168.934	70 <b>Yb</b> 173.04	71 <b>Lu</b> 174.967
----------------------------	----------------------------	----------------------------	---------------------------	----------------------------	---------------------------	----------------------------	---------------------------	----------------------------	---------------------------	----------------------------	---------------------------	----------------------------	---------------------------	----------------------------

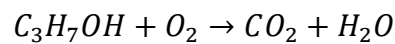
Aktinoidlər

89 <b>Ac</b> 227.028	90 <b>Th</b> 232.038	91 <b>Pa</b> 231.036	92 <b>U</b> 238.029	93 <b>Np</b> 237.048	94 <b>Pu</b> 244.064	95 <b>Am</b> 243.061	96 <b>Cm</b> 247.070	97 <b>Bk</b> 247.070	98 <b>Cf</b> 251.080	99 <b>Es</b> [254]	100 <b>Fm</b> 257.095	101 <b>Md</b> 258.1	102 <b>No</b> 259.101	103 <b>Lr</b> [262]
----------------------------	----------------------------	----------------------------	---------------------------	----------------------------	----------------------------	----------------------------	----------------------------	----------------------------	----------------------------	--------------------------	-----------------------------	---------------------------	-----------------------------	---------------------------

1. Kalsium karbonat və natrium xloriddən ibarət qarışıqda karbon elementinin kütlə payı 10%-dir. NaCl – un bu qarışıqdakı kütlə payı neçədir?

- A) 10%
- B) 17%
- C) 50%
- D) 83%
- E) 90%

2. Aşağıdakı reaksiyaya əsasən, 1 mol karbon dioksidin alınması üçün neçə mol oksigen sərf olunmalıdır? Reaksiya əmsallaşdırılmayıb.



- A) 0.67
- B) 0.75
- C) 1.00
- D) 1.33
- E) 1.5

3. Aşağıda verilmiş hansı hissəcikdə 21 neytron və 19 elektron var?

- A)  ${}_{20}^{41}Ca^{2+}$
- B)  ${}_{20}^{41}Ca^{+}$
- C)  ${}_{19}^{40}K^{+}$
- D)  ${}_{21}^{40}Sc^{2+}$
- E)  ${}_{17}^{38}Cl^{-}$

4. 1 qram dimetilaminoksil radikalında –  $(\text{CH}_3)_2\text{NO}$  neçə atom vardır?

- A)  $1.0 \times 10^{22}$
- B)  $6.0 \times 10^{22}$
- C)  $1.0 \times 10^{23}$
- D)  $6.0 \times 10^{23}$
- E)  $6.0 \times 10^{24}$

5. Metalın birvalentli oksidi qızdırıldıqda metala və oksigenə parçalanır. 4.64 qram oksid parçalandıqda 0.32 qram oksigen qazı ayrılırsa, metalı müəyyən edin.

- A) Li
- B) K
- C) Mn
- D) Cs
- E) Ag

6. Aşağıdakı oksidlərdən hansı suda həll edildikdə turş mühit yaradır:

- A)  $\text{Na}_2\text{O}$
- B)  $\text{MgO}$
- C)  $\text{Al}_2\text{O}_3$
- D)  $\text{SiO}_2$
- E)  $\text{SO}_2$

7.  $Na_2HAsO_4 \cdot nH_2O$  kristalhidratı qızdırıldıqda birləşmənin tərkibindəki su molekulları buxarlanır və maddə kütləsinin 40.42% -ni itirir. Buna əsasən, n-in qiymətini hesablayın.

- A) 1
- B) 3
- C) 5
- D) 6
- E) 7

8. Məhlulun qatılığını ifadə etmək üçün molyar qatılıqdan əlavə molal qatılıqdan da istifadə edilə bilər. 5 molal məhlul hər 1 kiloqram həlledicidə 5 mol həllolan maddənin həll edildiyini göstərir. 100 qram bromtimol mavisi ( $C_{27}H_{28}Br_2O_5S$ ) 1 litr etanol ( $C_2H_5OH$ ) həll edilmişdir. Proses  $10\text{ }^\circ\text{C}$ -də baş tutmuşdur və bu temperaturda etanolun sıxlığı  $0.7979\text{ kq/l}$  – dir. Bu məhlulun molal qatılığını hesablayın.

- A)  $0.100\text{ mol/kq}$
- B)  $0.128\text{ mol/kq}$
- C)  $0.160\text{ mol/kq}$
- D)  $0.201\text{ mol/kq}$
- E)  $0.252\text{ mol/kq}$

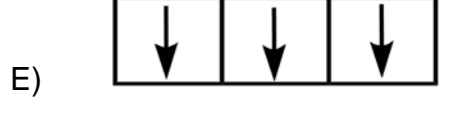
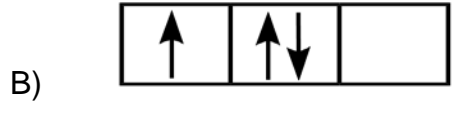
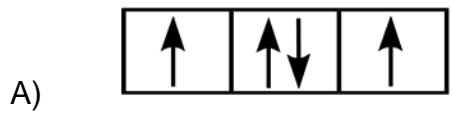
9. Karbonun iki izotopu olduğunu fərz edək: Karbon-12 ( $^{12}\text{C}$ ) və Karbon-14 ( $^{14}\text{C}$ ). Karbon elementinin nisbi atom kütləsinin  $12.011$  atom kütlə vahidi olduğunu nəzərə alaraq, karbon-14-ün təbiətdə yayılma faizi aşağıdakılardan hansıdır?

- A)  $0.55\%$
- B)  $12.53\%$
- C)  $37.92\%$
- D)  $54.21\%$
- E)  $99.45\%$

10. Oksigen atomunun  $n = 2$  enerjetik səviyyəsində neçə elektron mövcuddur?

- A) 2
- B) 3
- C) 4
- D) 5
- E) 6

11. Aşağıdakı hansı orbitalın doldurulması zamanı Pauli prinsipi pozulmuşdur?



12. 14 qram litiumun 100 qram su ilə reaksiyası nəticəsində 15 qram litium hidroksid alınmışdır. Reaksiyanın çıxımı (faizlə, %) hansı variantda doğru verilmişdir?

- A) 5.63
- B) 12.46
- C) 24.74
- D) 31.25
- E) 48.95

13. 2.6 qram  $C_2H_2$  ilə neçə mol oksigen qazı reaksiyaya girməlidir ki, yanma reaksiyasından sonra maddələrin heç birindən artıq qalmasın?  $C_2H_2$  yandırıldıqda karbon dioksid və su alınır.

- A) 0.05
- B) 0.10
- C) 0.25
- D) 0.35
- E) 0.50

14. 5 mol  $Ca(OH)_2$  -də neçə hidroksid ionu var?

- A)  $3.0 \times 10^{24}$
- B)  $6.0 \times 10^{23}$
- C)  $6.0 \times 10^{24}$
- D)  $6.0 \times 10^{25}$
- E)  $3.0 \times 10^{24}$



15. Azotun kütlə payı 15% olan maddənin molyar kütləsi (qram/mol ilə) aşağıdakılardan hansı ola bilməz?

- A) 93
- B) 280
- C) 515
- D) 1027
- E) 1307

16.  $C_nH_{2n}$  qazının normal şəraitdə sıxlığı 5 q/l-dir. Buna əsasən,  $n$  – in qiymətini hesablayın.

- A) 4
- B) 6
- C) 8
- D) 10
- E) 12

17. Aşağıda verilmiş maddələrin birində oksigenin oksidləşmə dərəcəsi fərqlənir. Həmin maddəni təyin edin.

- A)  $H_2O_2$
- B)  $CaO$
- C)  $Fe_2O_3$
- D)  $MnO_2$
- E)  $Mn_3O_4$

18. Xətti quruluşa malik olan molekulu müəyyən edin:

- A)  $\text{BeH}_2$
- B)  $\text{H}_2\text{O}$
- C)  $\text{NH}_3$
- D)  $\text{SF}_6$
- E)  $\text{ClF}_3$

19. Aşağıdakı proseslərdən neçəsi endotermikdir?

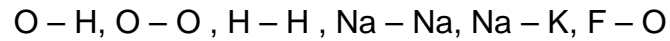
Buxarlanma, desublimasiya, ərimə, kondensasiya, donma

- A) 0
- B) 1
- C) 2
- D) 3
- E) 4

20. Qısa elektron konfigurasiyası... $6s^24f^3$  olan elementin sıra nömrəsi neçədir?

- A) 25
- B) 33
- C) 48
- D) 59
- E) 62

21. Aşağıdakılardan neçəsi polyar kovalent rabitədir?



- A) 1
- B) 2
- C) 3
- D) 4
- E) 5

22. 8.2 qram dəmir metalı nümunəsində müəyyən qədər FeS olduğu məlumdur.

Nümunədəki kükürd miqdarını təyin etmək üçün nümunə öncə artıq miqdarda xlorid

turşusunda həll edilir. Ayrılan qaz distillə edilir və  $\text{Cd}^{2+}$  məhlulundan keçirilir. Nəticədə

2.888 qram sarı-narıncı rəngli çöküntü əmələ gəlir. Başlanğıc nümunədə S atomlarının

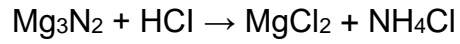
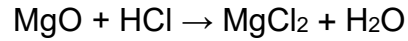
kütlə payını (%) hesablayın.  $A_r(\text{Cd}) = 112.4$  q/mol

- A) 6.0%
- B) 6.6%
- C) 7.8%
- D) 9.3%
- E) 12.1%

23. Eyni kütlədə götürülmüş gübrələrdən hansı azot cəhətdən daha zəngindir?

- A)  $\text{KCl} \cdot \text{KNO}_3$
- B)  $\text{NH}_4\text{NO}_3 \cdot \text{K}_2\text{O}$
- C)  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 \cdot 2(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$
- D)  $\text{KCl} \cdot \text{NH}_4\text{NO}_3$
- E)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

24. Mg metalı hava ilə təmasda olduqda MgO və Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub> qarışığını əmələ gətirir. Bu qarışığın HCl məhlulu ilə reaksiyaları aşağıda verilmişdir:



Məlumdur ki, qarışığı tam həll etmək üçün 0.8 mol HCl sərf olunub. Reaksiya nəticəsində alınan məhlula artıq miqdarda NaOH məhlulu əlavə edilir. Bu zaman ayrılan qazın 2.24 litr (n.ş) həcm tutduğu məlumdur. Başlanğıcda hava ilə təmasda olan Mg-un kütləsini təyin edin.  $A_r(\text{Mg})=24.3$  q/mol.

- A) 9.6 q
- B) 8.5 q
- C) 6.2 q
- D) 7.4 q
- E) 10.2 q

25. Aşağıdakı turşulardan neçəsi güclü turşudur?



- A) 1
- B) 2
- C) 3
- D) 4
- E) 5

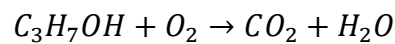




1. Kalsium karbonat və natrium xloriddən ibarət qarışıqda karbon elementinin kütlə payı 10%-dir. NaCl – un bu qarışıqdakı kütlə payı neçədir?

- A) 10%
- B) 17%
- C) 50%
- D) 83%
- E) 90%

2. Aşağıdakı reaksiyaya əsasən, 1 mol karbon dioksidin alınması üçün neçə mol oksigen sərf olunmalıdır? Reaksiya əmsallaşdırılmayıb.



- A) 0.67
- B) 0.75
- C) 1.00
- D) 1.33
- E) 1.5

3. Aşağıda verilmiş hansı hissəcikdə 21 neytron və 19 elektron var?

- A)  ${}_{20}^{41}Ca^{2+}$
- B)  ${}_{20}^{41}Ca^{+}$
- C)  ${}_{19}^{40}K^{+}$
- D)  ${}_{21}^{40}Sc^{2+}$
- E)  ${}_{17}^{38}Cl^{-}$

4. 1 qram dimetilaminoksil radikalında –  $(\text{CH}_3)_2\text{NO}$  neçə atom vardır?

- A)  $1.0 \times 10^{22}$
- B)  $6.0 \times 10^{22}$
- C)  $1.0 \times 10^{23}$
- D)  $6.0 \times 10^{23}$
- E)  $6.0 \times 10^{24}$

5. Metalın birvalentli oksidi qızdırıldıqda metala və oksigenə parçalanır. 4.64 qram oksid parçalandıqda 0.32 qram oksigen qazı ayrılırsa, metalı müəyyən edin.

- A) Li
- B) K
- C) Mn
- D) Cs
- E) Ag

6. Aşağıdakı oksidlərdən hansı suda həll edildikdə turş mühit yaradır:

- A)  $\text{Na}_2\text{O}$
- B)  $\text{MgO}$
- C)  $\text{Al}_2\text{O}_3$
- D)  $\text{SiO}_2$
- E)  $\text{SO}_2$



7.  $Na_2HAsO_4 \cdot nH_2O$  kristalhidratı qızdırıldıqda birləşmənin tərkibindəki su molekulları buxarlanır və maddə kütləsinin 40.42% -ni itirir. Buna əsasən, n-in qiymətini hesablayın.

- A) 1
- B) 3
- C) 5
- D) 6
- E) 7

8. Məhlulun qatılığını ifadə etmək üçün molyar qatılıqdan əlavə molal qatılıqdan da istifadə edilə bilər. 5 molal məhlul hər 1 kiloqram həlledicidə 5 mol həllolan maddənin həll edildiyini göstərir. 100 qram bromtimol mavisi ( $C_{27}H_{28}Br_2O_5S$ ) 1 litr etanol ( $C_2H_5OH$ ) həll edilmişdir. Proses  $10\text{ }^\circ\text{C}$ -də baş tutmuşdur və bu temperaturda etanolun sıxlığı  $0.7979\text{ kq/l}$  – dir. Bu məhlulun molal qatılığını hesablayın.

- A)  $0.100\text{ mol/kq}$
- B)  $0.128\text{ mol/kq}$
- C)  $0.160\text{ mol/kq}$
- D)  $0.201\text{ mol/kq}$
- E)  $0.252\text{ mol/kq}$

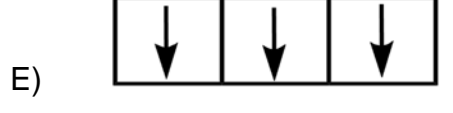
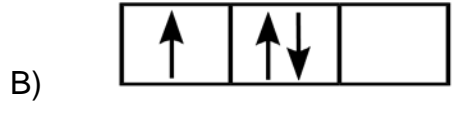
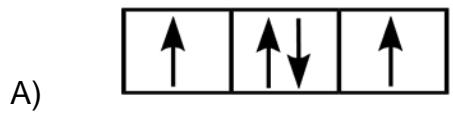
9. Karbonun iki izotopu olduğunu fərz edək: Karbon-12 ( $^{12}\text{C}$ ) və Karbon-14 ( $^{14}\text{C}$ ). Karbon elementinin nisbi atom kütləsinin  $12.011$  atom kütlə vahidi olduğunu nəzərə alaraq, karbon-14-ün təbiətdə yayılma faizi aşağıdakılardan hansıdır?

- A)  $0.55\%$
- B)  $12.53\%$
- C)  $37.92\%$
- D)  $54.21\%$
- E)  $99.45\%$

10. Oksigen atomunun  $n = 2$  enerjetik səviyyəsində neçə elektron mövcuddur?

- A) 2
- B) 3
- C) 4
- D) 5
- E) 6

11. Aşağıdakı hansı orbitalın doldurulması zamanı Pauli prinsipi pozulmuşdur?



12. 14 qram litiumun 100 qram su ilə reaksiyası nəticəsində 15 qram litium hidroksid alınmışdır. Reaksiyanın çıxımı (faizlə, %) hansı variantda doğru verilmişdir?

- A) 5.63
- B) 12.46
- C) 24.74
- D) 31.25
- E) 48.95

13. 2.6 qram  $C_2H_2$  ilə neçə mol oksigen qazı reaksiyaya girməlidir ki, yanma reaksiyasından sonra maddələrin heç birindən artıq qalmasın?  $C_2H_2$  yandırıldıqda karbon dioksid və su alınır.

- A) 0.05
- B) 0.10
- C) 0.25
- D) 0.35
- E) 0.50

14. 5 mol  $Ca(OH)_2$  -də neçə hidroksid ionu var?

- A)  $3.0 \times 10^{24}$
- B)  $6.0 \times 10^{23}$
- C)  $6.0 \times 10^{24}$
- D)  $6.0 \times 10^{25}$
- E)  $3.0 \times 10^{24}$

15. Azotun kütlə payı 15% olan maddənin molyar kütləsi (qram/mol ilə) aşağıdakılardan hansı ola bilməz?

- A) 93
- B) 280
- C) 515
- D) 1027
- E) 1307

16.  $C_nH_{2n}$  qazının normal şəraitdə sıxlığı 5 q/l-dir. Buna əsasən,  $n$  – in qiymətini hesablayın.

- A) 4
- B) 6
- C) 8
- D) 10
- E) 12

17. Aşağıda verilmiş maddələrin birində oksigenin oksidləşmə dərəcəsi fərqlənir. Həmin maddəni təyin edin.

- A)  $H_2O_2$
- B)  $CaO$
- C)  $Fe_2O_3$
- D)  $MnO_2$
- E)  $Mn_3O_4$

18. Xətti quruluşa malik olan molekulu müəyyən edin:

- A)  $\text{BeH}_2$
- B)  $\text{H}_2\text{O}$
- C)  $\text{NH}_3$
- D)  $\text{SF}_6$
- E)  $\text{ClF}_3$

19. Aşağıdakı proseslərdən neçəsi endotermikdir?

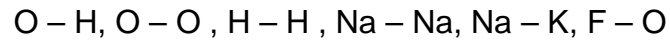
Buxarlanma, desublimasiya, ərimə, kondensasiya, donma

- A) 0
- B) 1
- C) 2
- D) 3
- E) 4

20. Qısa elektron konfigurasiyası... $6s^24f^3$  olan elementin sıra nömrəsi neçədir?

- A) 25
- B) 33
- C) 48
- D) 59
- E) 62

21. Aşağıdakılardan neçəsi polyar kovalent rabitədir?



- A) 1
- B) 2
- C) 3
- D) 4
- E) 5

22. 8.2 qram dəmir metalı nümunəsində müəyyən qədər FeS olduğu məlumdur.

Nümunədəki kükürd miqdarını təyin etmək üçün nümunə öncə artıq miqdarda xlorid

turşusunda həll edilir. Ayrılan qaz distillə edilir və  $\text{Cd}^{2+}$  məhlulundan keçirilir. Nəticədə

2.888 qram sarı-narıncı rəngli çöküntü əmələ gəlir. Başlanğıc nümunədə S atomlarının

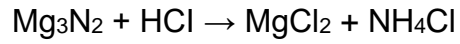
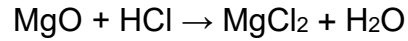
kütlə payını (%) hesablayın.  $A_r(\text{Cd}) = 112.4$  q/mol

- A) 6.0%
- B) 6.6%
- C) 7.8%
- D) 9.3%
- E) 12.1%

23. Eyni kütlədə götürülmüş gübrələrdən hansı azot cəhətdən daha zəngindir?

- A)  $\text{KCl} \cdot \text{KNO}_3$
- B)  $\text{NH}_4\text{NO}_3 \cdot \text{K}_2\text{O}$
- C)  $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4 \cdot 2(\text{NH}_4)_2\text{HPO}_4$
- D)  $\text{KCl} \cdot \text{NH}_4\text{NO}_3$
- E)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

24. Mg metalı hava ilə təmasda olduqda MgO və Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub> qarışığını əmələ gətirir. Bu qarışığın HCl məhlulu ilə reaksiyaları aşağıda verilmişdir:



Məlumdur ki, qarışığı tam həll etmək üçün 0.8 mol HCl sərf olunub. Reaksiya nəticəsində alınan məhlula artıq miqdarda NaOH məhlulu əlavə edilir. Bu zaman ayrılan qazın 2.24 litr (n.ş) həcm tutduğu məlumdur. Başlanğıcda hava ilə təmasda olan Mg-un kütləsini təyin edin.  $A_r(\text{Mg})=24.3$  q/mol.

- A) 9.6 q
- B) 8.5 q
- C) 6.2 q
- D) 7.4 q
- E) 10.2 q

25. Aşağıdakı turşulardan neçəsi güclü turşudur?



- A) 1
- B) 2
- C) 3
- D) 4
- E) 5





