

ზოგადი ქიმია. (5 კრედიტი) (შუალედური გამოცდის ნიმუში)

Question 1

Not yet answered

Marked out of 1.00

ჩამოთვლილი ნაწილაკებიდან რომელს აქვს უფრო მეტი პროტონი, ვიდრე ელექტრონი?

Select one:

- a. N^{3-}
- b. ${}_{11}^{23}Na$
- c. Ca^{2+}
- d. ${}_{25}^{55}Mn$

Question 2

Not yet answered

Marked out of 1.00

რომელი კვანტური რიცხვი განსაზღვრავს ენერგეტიკული შრეების რაოდენობას:

Select one:

- a. s;
- b. l;
- c. n;
- d. m_s ;

Question 3**Not yet answered**

Marked out of 1.00

თანაური ქვეჯგუფის ელემენტებს ვესებათ:

Select one:

- a. s;
- b. p;
- c. d;
- d. f ქვეჯგუფი

Question 4**Not yet answered**

Marked out of 1.00

რომელი ელემენტის ატომს შეესაბამება ელექტრონული ფორმულა $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 3d^5 4s^1$:

Select one:

- a. Cr ;
- b. Ca;
- c. Mn;
- d. Al

Question 5

Not yet answered

Marked out of 1.00

კომპლექსურ ნაერთში: $K_3[Cr(CN)_6]$ ცენტრალური ატომის მუხტია:

Select one:

- a. +3
- b. -3
- c. +1
- d. +2

Question 6

Not yet answered

Marked out of 1.00

ელემენტი რიგითი ნომრით 25 - მდებარეობს:

Select one:

- a. III პერიოდის IV თანაურ ქვეჯგუფში;
- b. IV პერიოდის VII თანაურ ქვეჯგუფში;
- c. V პერიოდის I თანაურ ქვეჯგუფში.
- d. V პერიოდის II თანაურ ქვეჯგუფში;

Question 7

Not yet answered

Marked out of 1.00

კომპლექსური ნაერთი $K_3[Fe(CN)_6]$ არის:

Select one:

- a. ნეიტრალური
- b. კატიონური
- c. ანიონური

Question 8

Not yet answered

Marked out of 1.00

ელემენტთა ლითონური თვისებები იზრდება რიგში:

Select one:

- a. Tl In Ga Al
- b. Pb Sn Ge Si
- c. Li K Cs Fr
- d. Ba Sr Ca Mg

Question 9

Not yet answered

Marked out of 1.00

კომპლექსურ ნაერთში $[\text{Co}(\text{NH}_3)_3\text{Cl}_3]$ ცენტრალური ატომის საკოორდინაციო რიცხვია:

Select one:

- a. 6
- b. 3
- c. +3
- d. +6

Question 10

Not yet answered

Marked out of 1.00

ქვემოთ აღნიშნულ ელემენტთა მწკრივებიდან, რომელი მათგანია დალაგებული ატომის რადიუსის ზრდის მიხედვით:

Select one:

- a. Te Se S O
- b. P As Sb N
- c. In Ga Al B
- d. K Ca Mg Be

Question 11

Not yet answered

Marked out of 1.00

ქვემოთ აღნიშნული ელემენტებიდან, რომელ მათგანს გააჩნია გარე ენერგეტიკულ დონეზე ექვსი ელექტრონი?

Select one:

- a. N
- b. S
- c. Sb
- d. Si

Question 12

Not yet answered

Marked out of 1.00

საზიარო ელექტრონული წყვილებით დამყარებულ ბმას ეწოდება:

Select one:

- a. წყალბადური
- b. კოვალენტური;
- c. იონური;
- d. მეტალური;

Question 13

Not yet answered

Marked out of 1.00

რომელ ატომებს შორის წარმოიქმნება არაპოლარული კოვალენტური ბმა?

Select one:

- a. Cl, Cl;
- b. Mg, O;
- c. Ca, Cl
- d. H, Cl;

Question 14

Not yet answered

Marked out of 1.00

რომელი ტიპის ჰიბრიდზაცია გვხვდება მეთანის CH₄ მოლეკულაში:

Select one:

- a. sp³ ;
- b. sp³d
- c. sp;
- d. sp²;

Question 15

Not yet answered

Marked out of 1.00

სხვადასხვა ნიშნით დამუხტულ იონებს შორის ელექტრონული მიზიდვის ძალებით დამყარებულ ბმა ეწოდება:

Select one:

- a. ლითონური;
- b. კოვალენტური;
- c. იონური;
- d. წყალბადური

Question 16

Not yet answered

Marked out of 1.00

ბმა, რომელიც ხორციელდება ერთი ატომის ორელექტრონიანი ღრუბლის და მეორე ატომის თავისუფალი ორბიტალის ხარჯზე არის:

Select one:

- a. იონური;
- b. წყალბადური
- c. დონორულ-აქცეპტორული;
- d. ლითონური;

Question 17

Not yet answered

Marked out of 1.00

ბმას, რომელიც წარმოიქმნება ერთი მოლეკულის წყალბადის ატომისა და მეორე მოლეკულის ძლიერ ელექტროუარყოფით ელემენტების ატომს შორის, ეწოდება:

Select one:

- a. კოვალენტური
- b. ლითონური
- c. წყალბადური
- d. იონური

Question 18

Not yet answered

Marked out of 1.00

რომელი ელემენტები წარმოქმნიან მხოლოდ ფუძე ოქსიდებს:

Select one:

- a. Al, K, Mg
- b. N, C, P
- c. Ca, Na, Zn
- d. Na, Ca, Mg

Question 19

Not yet answered

Marked out of 1.00

ფუძე ეწოდება რთულ ნივთიერებას, რომელიც შედგება:

Select one:

- a. ლითონის ატომისა და ჟანგბადის ატომებისგან
- b. ლითონის ერთი ატომისა და მასთან შეერთებული ერთი ან რამდენიმე ჰიდროქსილის ჯგუფისგან
- c. ლითონის ატომებისა და მჟავური ნაშთებისგან
- d. წყალბადის ატომებისგან და მჟავას ნაშთისაგან

Question 20

Not yet answered

Marked out of 1.00

რომელი ნივთიერებების ურთიერთქმედების შედეგად მიიღება წყალში ხსნადი ფუძე:

Select one:

- a. $\text{CuCl}_2 + \text{NaOH} \rightarrow$
- b. $\text{MgCO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$
- c. $\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$
- d. $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$

Question 21**Not yet answered**

Marked out of 1.00

რომელი განმარტებაა სწორი: მჟავა ეწოდება რთულ ნივთიერებას, რომელიც შედგება:

Select one:

- a. წყალბადის ატომებისა და მჟავური ოქსიდისგან
- b. ლითონის ატომებით ჩანაცვლების უნარის მქონე წყალბადის ატომებისგან და მჟავური ნაშთისგან
- c. ლითონის და წყალბადის ატომებისგან და მჟავური ნაშთისგან
- d. ლითონის ატომებისგან და მჟავური ნაშთისგან

Question 22**Not yet answered**

Marked out of 1.00

რა ნივთიერებები მიიღება მჟავების ურთიერთქმედებით ფუძეებთან:

Select one:

- a. მარილი და მჟავური ოქსიდი
- b. მარილი და წყალი
- c. ფუძე ოქსიდი და მარილი
- d. ახალი მარილი და ახლი მჟავა

Question 23

Not yet answered

Marked out of 1.00

MgO, Cr(OH)₃, Na₂CO₃, H₃PO₄ ნივთიერებათა მოლეკულური მასების მნიშვნელობები შესაბამისად ტოლია:

Select one:

- a. 71, 40, 83, 58
- b. 40, 103, 106, 98
- c. 68, 115, 125, 95
- d. 81, 108, 126, 67

Question 24

Not yet answered

Marked out of 1.00

რომელია სრული მარილი?

Select one:

- a. Cr(OH)₂Br
- b. Ca(HCO₃)₂
- c. Ca₃(PO₄)₂
- d. KHSO₄

Question 25

Not yet answered

Marked out of 1.00

რამდენი გრამია 5 მოლი გოგირდწყალბადი H_2S ?

Select one:

- a. 170;
- b. 210
- c. 160;
- d. 100;

Question 26

Not yet answered

Marked out of 1.00

რომელია მჟავა მარილი?

Select one:

- a. $BaCl_2$
- b. $Al(OH)_2Cl$
- c. $KHSO_4$
- d. $MgSO_4$

Question 27

Not yet answered

Marked out of 1.00

რამდენ მოლეკულას შეიცავს 4 გ წყალბადი H_2 ?

Select one:

- a. $3.01 \cdot 10^{23}$;
- b. $9.03 \cdot 10^{23}$
- c. $6.02 \cdot 10^{23}$;
- d. $12.04 \cdot 10^{23}$;

Question 28

Not yet answered

Marked out of 1.00

ნივთიერების რა რაოდენობას შეადგენს 67,2 ლ ჟანგბადი (ნ.პ.)

Select one:

- a. 2,5 მოლი
- b. 2 მოლი;
- c. 0,5 მოლი;
- d. 3 მოლი;

Question 29

Not yet answered

Marked out of 1.00

რომელ რიგშია მხოლოდ სულფატები:

Select one:

- a. Na_2SO_3 ; K_2SO_3 ; CaSO_3
- b. Na_2SO_4 ; CaSO_4 ; K_2SO_4
- c. Na_2S ; K_2S ; CaS

Question 30

Not yet answered

Marked out of 1.00

ატომის რიგობრივი ნომერი გვიჩვენებს:

Select one:

- a. ნეიტრონების რიცხვს;
- b. ატომურ მასას;
- c. მასის დეფექტს
- d. პროტონების რიცხვს;



