

[მართვ...](#) / [კ...](#) / [ზოგ...](#) / [ზოგადი ...](#) / [zog....](#) / [ნიმუში- ნიმუშებში მიღე...](#) / [ნ...](#) / [წინასწა...](#)

დარჩენილი დრო 0:44:50

დამალე

კითხვა **1**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **2**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რამდენი გრამია 5 მოლი გოგირდწყალბადი H_2S ?

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **3**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რამდენ მოლეკულას შეიცავს 4 გ წყალბადი H_2 ?

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **4**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **5**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ატომის რიგობრივი ნომერი გვიჩვენებს:

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **6**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v2 (latest)

ჩამოთვლილი ნაწილაკებიდან რომელს აქვს უფრო მეტი პროტონი, ვიდრე ელექტრონი?

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **7**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი კვანტური რიცხვი განსაზღვრავს ენერგეტიკული შრეების რაოდენობას:

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **8**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

თანაური ქვეჯგუფის ელემენტებს ევსებათ:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. s;
- ☐ b. p;
- ☐ c. f ქვედონე
- ☐ d. d;

კითხვა **9**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **10**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამონგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ელემენტი რიგითი ნომრით 25 - მდებარეობს:

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **11**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამონგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ელემენტთა ლითონური თვისებები იზრდება რიგში:

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **12**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **13**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთ ჩამოთვლილიდან რომელი ელემენტის მაქსიმალური ვალენტობაა 6 ჟანგბადის მიმართ

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. Si
- ☐ b. Sb
- ☐ c. N
- ☐ d. S

კითხვა **14**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

საზიარო ელექტრონული წყვილებით დამყარებულ ბმას ეწოდება:

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **15**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთ მოყვანილ რომელ რიგშია მხოლოდ კოვალენტური ბმით წარმოქმნილი ნაერთები?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. H_2S AlCl_3 LiCl
- ☐ b. KCl HBr CCl_4
- ☐ c. N_2 HCl H_2
- ☐ d. H_2O NaCl Cl_2

კითხვა **16**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამონაგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი ტიპის ჰიბრიდზაცია გვხვდება მეთანის CH_4 მოლეკულაში:

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. sp^3d
- ☐ b. sp^3 ;
- ☐ c. sp ;
- ☐ d. sp^2 ;

კითხვა **17**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამონაგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **18**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **19**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **20**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი ელემენტები წარმოქმნიან მხოლოდ ფუძე ოქსიდებს:

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **21**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ქვემოთჩამოთვლილიდან რომელია მოცემული რეაქციის $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$ პროდუქტი

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. CaO_2
- ☐ b. Ca
- ☐ c. Ca(OH)_2

კითხვა **22**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ფუძე ეწოდება რთულ ნივთიერებას, რომელიც შედგება:

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **23**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **24**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რა ნივთიერებები მიიღება მჟავების ურთიერთქმედებით ფუძეებთან:

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **25**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელია სრული მარილი?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. $\text{Cr}(\text{OH})_2\text{Br}$
- ☐ b. $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
- ☐ c. KHSO_4
- ☐ d. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$

კითხვა **26**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამონგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელია მჟავა მარილი?

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. KHSO_4
- ☐ b. MgSO_4
- ☐ c. BaCl_2
- ☐ d. $\text{Al}(\text{OH})_2\text{Cl}$

კითხვა **27**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამონგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელ რიგშია მხოლოდ სულფატები:

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **28**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **29**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

აირჩიეთ ერთი:

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

კითხვა **30**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამონაგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

აირჩიეთ ერთი:

- ☐ a. +3
- ☐ b. 6
- ☐ c. +6
- ☐ d. 3

◀ დამტებითი გამოცდა-ზოგადი ქიმია A. (4 კრედიტი) | სემესტრი 2025-2026 წელი
(hidden)

გადახტი შემდეგზე...

ნიმუში2 (hidden) ▶