

დარჩენილი დრო 0:44:57

დამალე

კითხვა **1**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

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

კითხვა **2**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

რომელი კვანტური რიცხვი განსაზღვრავს ენერგეტიკული შრეების რაოდენობას:

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

კითხვა **3**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

თანაური ქვეჯგუფის ელემენტებს ევსებათ:

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

კითხვა **4**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

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

კითხვა **5**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

ელემენტი რიგითი ნომრით 25 - მდებარეობს:

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

კითხვა **6**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამოანგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

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

კითხვა **7**

ჯერ პასუხგაუცემელი

გამონაგარიშებულია შემდეგი რაოდენობიდან 1.00

v1 (latest)

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

- ☐ a. Sb
- ☐ b. Si
- ☐ c. N
- ☐ d. S

◀ დასკვნითი გამოცდა-ზოგადი და არაორგანული ქიმია A. I სემესტრი 2025-2026 წელი (hidden)

გადახტი შემდეგზე...

ნომუში 2 (hidden) ▶