

ატომბირთვი-იზოტოპები

გვარი-----ჯგუფი-----თარიღი-----

1.რომელ მწკრივშია მოთავსებული იზოტოპები?

- ა. ${}^6{}^{14}\text{C}$ და ${}^7{}^{14}\text{N}$
- ბ. O_2 და O_3
- გ. ${}^{17}{}^{35}\text{Cl}$ და ${}^6{}^{12}\text{C}$
- დ. ${}^{82}{}^{208}\text{Pb}$ და ${}^{82}{}^{206}\text{Pb}$

2.რომელი აღნიშვნა შეესაბამება ატომს, რომელიც შეიცავს 15 პროტონს, 16 ნეიტრონსა და 18 ელექტრონს?

- ა. ${}^{85}{}^{210}\text{At}^{-3}$
- ბ. ${}^{84}{}^{210}\text{Po}$
- გ. ${}^{15}{}^{31}\text{P}^{-3}$
- დ. ${}^{27}{}^{59}\text{Co}$

3. ${}^6{}^{14}\text{C}$ იზოტოპში, ${}^6{}^{12}\text{C}$ -თან შედარებით ნეიტრონთა რიცხვი მეტია:

- ა. 2-ით;
- ბ. 4-ით;
- გ. 6-ით
- დ. 8-ით

4. რას ეწოდება მასური რიცხვი?

- ა. პროტონებისა და ნეიტრონების ჯამურ რიცხვს
- ბ. პროტონებისა და ელექტრონების ჯამურ რიცხვს
- გ. ელექტრონებისა და ნეიტრონების ჯამურ რიცხვს
- დ. პროტონების, ელექტრონებისა და ნეიტრონების ჯამურ რიცხვს

5. შესაბამისად, რამდენ ელექტრონსა და ნეიტრონს შეიცავს ${}^8{}^{18}\text{O}^{2-}$ იონი?

- ა. 2 და 4
- ბ. 4 და 8
- გ. 8 და 8
- დ. 10 და 10

6. ${}_{28}^{59}\text{Ni}^{2+}$ იონში ელექტრონების რაოდენობაა:

- ა. 12
- ბ. 16
- გ. 26
- დ. 28

7. როგორია მოცემულ იონში ${}_{12}^{24}\text{Mg}^{+2}$ სუბატომური ნაწილაკების (პროტონების, ნეიტრონების, ელექტრონების) რიცხვი?

- ა. 12p, 12n, 10e
- ბ. 10p, 12n, 10e
- გ. 10p, 10n, 10e
- დ. 12p, 10n, 12e

8. რამდენ ნეიტრონს შეიცავს ფოსფორის ატომი, თუ მისი ატომური ნომერია 15, ხოლო მასური რიცხვი 31?

- ა. 10
- ბ. 15
- გ. 16
- დ. 31

9. ელემენტი ${}_{31}\text{Ga}$ გავრცელებულია 60% $A = 69$ და 40% $A = 71$ მასური რიცხვების მქონე იზოტოპების სახით. ამ ელემენტის საშუალო ფარდობითი მასა ტოლია:

- ა. 49.2
- ბ. 69.8
- გ. 70.0
- დ. 80.2

10. გამოთვალეთ ${}^{81}\text{Br}$ და ${}^{79}\text{Br}$ შემცველობა (%) ბუნებრივ ბრომში, თუ ბრომის საშუალო ფარდობითი ატომური მასა $A_r(\text{Br}) = 79.904$.

- ა. 30 და 70
- ბ. 35 და 65
- გ. 45 და 55
- დ. 70 და 30

პასუხები:

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
ღ	ბ	ა	ა	ღ	ბ	ა	ბ	ბ	ბ

მშენებლობა