

FIȘĂ DE LUCRU CLASA a VII-a

1. Apreciați dacă este adevărată sau falsă afirmația: electronii cedați de 18 g aluminiu pot fi acceptați de 2 moli de fluor.



DEMONSTRAȚI răspunsul pe care îl dați.

2. Speciile IZOSTERE sunt speciile care au un număr egal de electroni de valență. Care dintre următoarele exemple sunt specii chimice izostere? N, S, P, C, Cl, As, Na, Mg, Al . EXPLICAȚI de ce .

3. Calculați numărul de moli dintr-o cantitate de azot care conține $30,11 \cdot 10^{20}$ atomi.



4 Care este numărul de ordine al elementului din perioada a 4-a grupa I A ?

5. Sulfurul natural este format din 4 izotopi caracterizați prin: - un are numărul de protoni egal cu numărul de neutroni

- un alt izotop are numărul de masă 33

- un alt izotop are în nucleu 34 de particule

fundamentale

- un alt izotop are masa atomică rotunjită 36

- fiecare izotop are sarcina electrică a învelișului

electronic egală cu: $-96,352 \cdot 10^{23}$. Scrieți simbolurile celor 4 izotopi ai sulfurului numit și pucioasă.