

FIȘĂ DE EVALUARE

Atom. Ion. Moleculă

1. Completează spațiile libere cu cuvintele potrivite:

Atomul este cea mai _____ particulă dintr-o substanță care nu poate fi fragmentată prin procedee _____ obișnuite.

Părțile componente ale atomului sunt : _____ și _____

2. Completează tabelul următor:

Element chimic	Simbol chimic	Z	A	p	n	e	Distribuție electronică	Grupa	Perioada
Sodiu		11			12				
	Cl			17	18				
Calciu								II A	4

3. Asociază speciile chimice din coloana A cu notațiile din coloana B:

Coloana A

Coloana B

ATOM

O^{-2}

CATION

HCl

MOLECULĂ

Al^{+3}

ANION

Fe

4. Selectează afirmațiile adevărate:

Molecula este neutră din punct de vedere electric.

Compușii ionici se formează din atomi care au același caracter chimic.

Gazele rare (situate în grupa VIII A) au configurație stabilă de octet.

Atomii elementelor din grupa III A pot forma anioni.

