

Atomul. Elemente. Izotopi

1. Notează simbolurile elementelor:

Sodiu

Mercur

Arsen

Azot

(1p)

Fluor

2. Completează identic sau diferit în tabelul următor, referitor la caracteristicile izotopilor:

(2p)

<i>Izotopii au:</i>	
Numărul de masă	
Numărul atomic	
Numărul de protoni/electroni	
Numărul de neutroni	

3. Se dă elementul **magneziu, Mg** având $Z=12$ și $A=24$. Aflați:

a) Numărul particulelor componente din acest atom; (1,5p)

b) Configurația electronică; (0,5p)

c) Grupa și perioada în care se află elementul. Justificați. (2p)