

Nom i cognoms:

Data:

Grup:

A) Exercicis d'elements químics:

1.- Un àtom de sodi té 11 protons, 12 neutrons i 11 electrons.

1.1.- Quantes partícules hi ha en el seu nucli?

1.2.- Quantes partícules hi ha en l'embolcall?

1.3.- Quin és el símbol del sodi?

2.- Un àtom de calci té 20 protons i 20 neutrons.

2.1.- Quantes càrregues elèctriques negatives té?

2.2.- Quin és el símbol d'aquest element?

2.3.- Quantes partícules subatòmiques formen aquest àtom?

3.- Un àtom de potassi té 20 neutrons i 19 electrons.

3.1.- Quin és el símbol del potassi?

3.2.- Quantes càrregues elèctriques hi ha en el seu nucli?

3.3.- Quantes partícules hi ha en l'embolcall?

4.- En el nucli d'un àtom d'or hi ha 197 partícules i en l'embolcall, 79.

4.1.- Quantes càrregues elèctriques positives té?

4.2.- Quantes partícules subatòmiques formen aquest àtom?

4.3.- Quin és el símbol químic de l'or?

5.- En l'embolcall d'un àtom de mercuri hi ha 80 electrons, i en el seu nucli, 201 partícules.

5.1.- Quantes càrregues elèctriques negatives té?

5.2.- Quantes partícules subatòmiques formen aquest àtom?

5.3.- Quin és el símbol químic del mercuri?

6.- De la llista següent, indiqueu quins elements són metalls i quins no-metalls: carboni, clor, coure, crom, sofre, sodi, silici, heli, hidrogen, argó, argent, alumini, ferro, fòsfor, fluor, or, oxigen, níquel, nitrogen i plom.

7.- Si un àtom de fluor guanya un electró en el seu embolcall, en què es converteix? Com se simbolitza?

8.- Si un àtom de magnesi perd dos electrons del seu embolcall, en què es converteix? Com se simbolitza?

9.- Si un àtom d'oxigen guanya dos electrons en el seu embolcall, en què es converteix? Com se simbolitza?

10.- Si un àtom d'alumini perd tres electrons del seu embolcall, en què es converteix? Com se simbolitza?