

ELS ISÒTOPS I ELS IONS

1-Omple els espais en blanc amb les paraules de sota:

protons, atòmic, isòtops , màssic, neutrons, element, diferent

Isòtops són àtoms d'un mateix _____ amb _____ nombre màssic.

Dos àtoms són _____ si tenen el mateix número de _____ però diferent número de _____.

Els isòtops són àtoms amb el mateix nombre _____ però diferent nombre _____

2-Emplena la taula i després respon les preguntes de sota:

	Símbol	Nom	Z	A	Nre. de protons	Nre. d'electrons	Nre. de neutrons
A	K						20
B	Ar						21
C			19				22

Els àtoms A i B són isòtops?

Els àtoms A i C són isòtops?

Els àtoms B i C són isòtops?

Recorda, dos àtoms són isòtops si tenen mateix nombre de _____ però diferent nombre de _____

3-Omple els espais en blanc amb les paraules de sota:

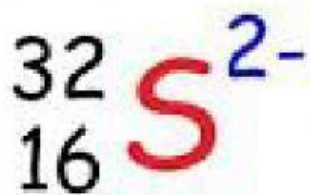
ió, catió, electrons, negativa, anió, positiva

Un àtom adquireix càrrega elèctrica quan guanya o perd _____. Un àtom amb càrrega es diu _____.

Si un àtom guanya electrons, adquirirà una càrrega neta _____ i es convertirà en un _____.

Si un àtom perd electrons, adquirirà una càrrega neta _____ i es convertirà en un _____

4-Omple la informació corresponent a cada àtom:



Nom de l'element:

Nombre de protons:

Nombre de neutrons:

Nombre d'electrons: