

PARTÍCULAS DEL ÁTOMO (I)

1- Completa la siguiente tabla:

	Z	A	protones	neutrones	electrones
${}^1_1\text{H}$					
${}^7_3\text{Li}$					
${}^{14}_7\text{N}$					
${}^{80}_{35}\text{Br}$					
${}^{197}_{79}\text{Au}$					

2- Completa la siguiente frase:

El número atómico del cloro es 17; esto quiere decir que todos los átomos de cloro tienen _____ protones y, si son eléctricamente neutros, también tienen _____ electrones.

3- Sabiendo que un átomo neutro contiene 36 protones y 47 neutrones, indica:

Número másico:

Número atómico:

Número de electrones:

4- Completa la siguiente tabla:

	Número atómico	Número másico	protones	neutrones	electrones
N Z=7 A=14					
Al Z=13 A=27					
Cu Z=29 A=64					
Au Z=79 A=197					

5- Un átomo de azufre tiene 16 protones y su número másico es 32.

Indica:

Número de neutrones:

Número de electrones:

6- Completa la siguiente tabla:

	Z	A	protones	neutrones	electrones
$_{30}^{65}\text{Zn}$				35	
$_{18}^{40}\text{Ne}$					10
P				16	15
$_{12}^{24}\text{Mg}$		24			
$^{56}_{26}\text{Fe}$			26		
Si	14			14	