

EJERCICIOS para REPASAR EXAMEN MODELOS ATOMICOS Y PARTICULAS

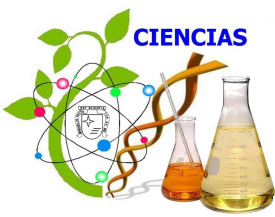
1.- Representa simbólicamente los siguientes átomos: a) Cobre (29 protones, 29 electrones y 34 neutrones); b) Sodio (11 protones, 11 electrones y 12 neutrones) y c) Plata (47 protones, 47 electrones y 61 neutrones)

2.- Calcula el número de partículas de los siguientes átomos: $^{31}_{15}\text{P}^{3-}$; $^{39}_{19}\text{K}^{+}$; $^{80}_{35}\text{Br}$; $^{56}_{26}\text{Fe}^{2+}$

3.- Completa la siguiente tabla:

Elemento	Z	A	Número de protones	Número de electrones	Número de neutrones	Representación
Aluminio	13				14	
Estaño		118		50		
Mercurio						$^{200}_{80}\text{Hg}^{+}$
Azufre			16		18	
Criptón	36	84				
Uranio	92	238				
Silicio		28		16	20	

4.- Determina la composición del núcleo de los tres isótopos del uranio sabiendo que Z = 92 y que los números másicos de los tres isótopos son 234, 235 y 238 respectivamente. Representa cada isótopo.



COLEGIO HISPANO INGLÉS

Rambla de Santa Cruz, 94 - 38004 - Santa Cruz de Tenerife

☎ +34 922 276 056 - Fax: +34 922 278 477

buzon@colegio-hispano-ingles.es

9.- ¿Verdadero o falso? Justifica tu respuesta atendiendo a la concepción actual del átomo:

- a) El núcleo de un átomo es neutro.
- b) Los electrones giran a gran velocidad en torno al núcleo.
- c) La corteza del átomo está cargada negativamente.
- d) Los electrones pueden colocarse a cualquier distancia del núcleo.
- e) El número de protones de un átomo es igual a su número de electrones.

10.- Un átomo tiene un número atómico $Z= 10$. ¿Cuáles de las siguientes afirmaciones son ciertas? Explica en cada caso tu respuesta.

- a) Su masa es de 10 u.
- b) Tiene 10 electrones en la corteza.
- c) Posee 10 neutrones en el núcleo.
- d) No podemos saber de qué átomo se trata partiendo solo de esta información.