

CT-Cuestiones sobre el átomo

1

2. Para el elemento químico fósforo (Z= 15 y A= 31): (Puntuación: 2 puntos)

- a) Escribe su símbolo químico.

 - b) Indica las partículas constituyentes.
-

2

2.- Supongamos un elemento X que presenta dos isótopos X_{29}^{63} , X_{29}^{65} :
(Puntuación: 2 puntos)

- a) Indica el número de protones, neutrones y electrones de cada átomo.

 - b) Explica qué son los isótopos.
-

3

2. Si un átomo neutro tiene 17 electrones y 19 neutrones:

- a) Cuál será su número atómico? _____
 - b) ¿Cuántos protones tendrá? _____
 - c) ¿Cuál será su número másico? _____
 - d) Escribe su configuración electrónica _____
 - e) ¿Dónde están situadas sus partículas constituyentes?
-

4

1. Para el elemento químico Azufre ($Z = 16$ y $A = 33$). (Puntuación: 2 puntos)

- a) Escribe su símbolo químico.
 - b) Indica las partículas constituyentes.
 - c) Justifica el ión estable que forma.
 - d) Justifica el tipo de enlace que forma el azufre cuando reacciona con el calcio.
-

5

2. El elemento Y presenta en dos isótopos: ${}_{25}^{51}\text{Y}$ e ${}_{25}^{53}\text{Y}$ (25 51)

- a) Averigua los protones, neutrones y electrones de cada uno
 - b) Explica por qué decimos que son isótopos.
-