



QUÍMICA

Nombres y Apellidos :

Fecha :

Grado : 5to

Nivel : Secundaria

Curso : Química

- 1) El número de Protones y el número de neutrones de un átomo neutro están en Relación de 4 a 6. Si el número de masa es 50, Calcula el número de neutrones.

a) 10 b) 20 c) 30 d) 40 e) N.A.

- 2) En un cierto átomo neutro el número atómico es al de neutrones como 5 es a 6. Si el número másico es 77. Hallar el Número atómico.

a) 11 b) 49 c) 56 d) 77 e) N.A.

- 3) El núclido del átomo de un elemento presenta 16 neutrones. Halla el número de partículas positivas.

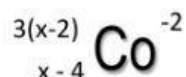
$$\frac{3(x-8)}{x} E$$

a) 24 b) 22 c) 26 d) 20 e) 28

- 4) Un átomo neutro posee 45 neutrones y su numero de masa es el Cuádruple del número de protones. Halla su número atómico

a) 5 b) 10 c) 15 d) 20 e) N.A.

- 5) Si la siguiente especie iónica tiene 30 neutrones, determinar el número de electrones que posee:



- a) 16 b) 18 c) 14 d) 10 e) N.A.
- 6) ¿Calcula el Número de Masa de un Anión Trivalente que posee 20 electrones y 14 neutrones?
- a) 34 b) 31 c) 23 d) 17 e) N.A.
- 7) ¿Calcula el Número de Masa de un Catión Divalente que posee 12 electrones y 16 neutrones?
- a) 16 b) 12 c) 30 d) 32 e) N.A.
- 8) ¿Calcula el número de electrones presentes en el siguiente ión si tiene 40 neutrones?



- a) 80 b) 42 c) 38 d) 40 e) N.A.

Profesor : Hitler Hidalgo Ruiz