



QUÍMICA

Nombres y Apellidos : Fecha :

Grado : 3ero Nivel : Secundaria Curso : Química

- 1) En cierto Átomo neutro, el número de neutrones es 5 unidades más que los Protones. Si el Número de masa es 63 ¿Determinar el Número Atómico?
- a) Z = 29 b) Z = 28 c) Z = 35 d) Z = 30 e) N.A.
- 2) En cierto Átomo se cumple que la relación entre su número de protones y neutrones es como 4 es a 6. Si su número de masa es 40, ¿Calcular su número de Neutrones (n)?.
- a) n = 16 b) n = 20 c) n = 22 d) n = 24 e) N.A.
- 3) En cierto Átomo el Número de Protones es tres unidades menores que el Número de Neutrones. Si el número de masa es 73. ¿Determinar el número de neutrones?
- a) 40 b) 38 c) 36 d) 34 e) N.A.
- 4) Si el lón x^{5+} posee 10 electrones y 14 neutrones. ¿Calcular su número de masa?
- a) 24 b) 27 c) 29 d) 15 e) N.A.
- 5) ¿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.
- 6) ¿Calcula el Número de Masa de un Cation Divalente que posee 12 electrones y 16 neutrones?
- a) 16 b) 12 c) 30 d) 32 e) N.A.
- 7) Si la Siguiente especie iónica tiene 30 neutrones, determinar el número de electrones que posee:
- $$\text{Co}^{3(x-2)}_{x-4}$$
 a) 16 b) 18 c) 14 d) 10 e) N.A.
- 8) Si se tienen 2 isotopos que presentan números atómicos 6. Si presenta 13 neutrones en total. ¿Calcular la suma de los números de masa?
- a) 24 b) 25 c) 26 d) 28 e) 30
- 9) Si el cation trivalente posee un número de masa igual a 45 y tiene 18 electrones, ¿Calcula el número total de sus partículas elementales?
- a) 60 b) 61 c) 64 d) 62 e) 63
- 10) Si una especie química (Q) tiene 10 electrones, 14 protones y 14 neutrones, ¿Cuál es su representación simbólica?
- a) $^{24}_{10}\text{Q}^{+4}$ b) $^{28}_{14}\text{Q}^{-4}$ c) $^{24}_{14}\text{Q}^{+4}$ d) $^{28}_{10}\text{Q}^{+4}$ e) N.A.