Institución Educativa Privada
"Leónidas Yerovi"

Examen Virtual II
2022

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 Numero 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 Numero de Masa de un Catión 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:

$^{3(x-2)}_{x-4}Co^{-2}$ 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 catión 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) $^{24}_{10}Q^{+4}$ b) $^{28}_{14}Q^{-4}$ c) $^{24}_{14}Q^{+4}$ d) $^{28}_{10}Q^{+4}$ e) N.A.

Profesor : Hitler Hidalgo Ruiz

LIVEWORKSHEETS