Esc: CENS N°178 “Pbro Mariano Iannelli”

Docente: Bioleta Reyes

Año: 3° A y B

Turno: Noche

Título: Química Introducción

Tendremos en cuenta

Lo que vas a aprender.

- Diferenciar un elemento de un compuesto.
- Distinguir entre átomo y molécula.
- Representar gráficamente la estructura de un átomo.
- Definir masa atómica y masa molecular.
- Definir lo que es un mol.
- Comprender el concepto de valencia.
- Representar sus símbolos, los elementos más usuales.

Busca información y realiza las siguientes actividades.

1. ¿Qué es la química?
2. ¿Cuáes son las ramas de la química?
3. ¿Dónde utilizamos la química en la vida cotidiana?. Dar ejemplos.
4. ¿Qué son los fenómenos químicos?. Dar ejemplos.
5. ¿Qué son los elementos?
6. Defina a un átomo.
7. Dibuja un átomo y marca sus partes.
8. Establezca la diferencia entre número atómico y número masico.
9. Para tener presente:

El número masico se representa con la letra (A), y un elemento químico se simboliza de la siguiente manera.

Donde X es el símbolo del elemento y z es el número atómico o número de protones del núcleo. Así, por ejemplo.

Carbono = C

Protones (+) = 6

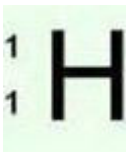
Neutrones (n) = 6

Número atómico = 12

Número de masa (A) = Numero de protones (Z) + Numero de neutrones (N)

Teniendo en cuenta el ejemplo encontrar.

Protones, electrones, neutrones, número atómico



10. ¿Que son los isotopos? Explica brevemente y de un ejemplo
11. ¿De qué esta formada la molécula de un compuesto?. Dar ejemplos
12. Que diferencia hay entre masa molecular- molécula gramo- mol?
13. Calcula los moles que hay en 3600gr de H2O.
14. Calcula la masa molecular del ClNa teniendo en cuenta que Cl= 35,5 y Na= 23.
15. ¿Que son los símbolos químicos? Dar ejemplos.
16. ¿Qué es la valencia?