

## CENS ULLUM

### AREA CURRICULAR: QUIMICA

### GUIA DE ESTUDIO Nº4: Clasificación de los elementos químicos.

**PROFESORA: Ortiz María Eugenia**

**CURSO: 3º AÑO**

**EDUCACION DE ADULTOS**

**EDUCACION SECUNDARIA**

**TURNO: Noche**

**CICLO LECTIVO: 2020**

---

#### CONTENIDOS: CLASIFICACION DE LOS ELEMENTOS QUIMICOS

**ACTIVIDAD Nº 1: Leer el siguiente texto.**

##### **Clasificación de los elementos químicos**

Los elementos químicos pueden clasificarse en base a sus propiedades, tal y como las distingue y organiza la tabla periódica. En ese sentido, hablamos de:

- **Metales.** Aquellos elementos sólidos a temperatura ambiente (excepto el mercurio), densos y muy buenos conductores de calor y electricidad. Generalmente son muy brillantes. Se los puede trabajar obteniendo laminas delgadas (maleables) o generar hilos o alambres (dúctiles). Se clasifican a su vez en actínidos, lantánidos, metales de transición, alcalinos, alcalino-térreos y otros metales.
- **No metales.** Estos elementos no son buenos conductores de calor ni de electricidad y son demasiado débiles para poder laminarse o estirarse como ocurre con los metales (no son maleables ni dúctiles). A temperatura ambiente, son sólidos como el azufre y el carbono, líquidos como el bromo, o gaseosos como el flúor y el oxígeno. De poco brillo, pero con colores diversos. En su mayoría son esenciales para los sistemas biológicos (compuestos orgánicos).
- **Metaloides.** Una clasificación intermedia entre metales y no metales, que reúne características de ambos grupos. Se les conoce como semimetales.

- **Gases nobles.** Este grupo de siete elementos cuyo estado natural es el gaseoso, forman por lo general moléculas diatómicas de muy baja reactividad y por eso se los conoce también como gases inertes. Comparten la mayoría de sus propiedades físicas y son sumamente estables.

**ACTIVIDAD Nº 2: Marque con colores en la siguiente tabla periódica indicando cada una de las clasificaciones anteriormente mencionadas.**

													IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA			
1																				
2																				
3			IIIB	VB	VB	VIB	VIIIB	VIIIIB		IB	IIB									
4																				
5																				
6																				
7																				
8																				

**ACTIVIDAD Nº 3: Complete el siguiente cuadro indicando las principales diferencias entre metales y no metales.**

METALES	NO METALES

**ACTIVIDAD Nº 4:** Una con flechas cada elemento químico a la clasificación que corresponda.

-oro

-cobre

METALES

-oxígeno

-manganeso

-helio

NO METALES

-cloro

-nitrógeno

-potasio

GASES NOBLES

-criptón

**ACTIVIDAD Nº 5:** Investigue porque a los gases nobles también se los conoce como gases raros.

**Directora: Prof. Valeria Gil**