

* PRACTICA No. 7 *

UNIDAD No. 3 OBJETIVOS ESPECIFICOS 3.1, 3.9, 3.15 a

ESTRUCTRA ATOMICA

Objetivo:

Repasar los estudios en clase respecto a la estructura atómica y observar directamente los elementos que se usarán en esta práctica, principalmente sus propiedades físicas.

Material:

5 Vidrios de reloj.
1 Espátula

Sustancias:

Sodio (en un frasco).
Bromo (en un frasco).
Magnesio.
Aluminio.
Carbón.
Azufre.

Información:

Los átomos están formados por tres partículas elementales (protones, neutrones y electrones), las dos primeras se encuentran en el núcleo (nucleones) y los electrones girando en torno al núcleo en diversos niveles de energía (BOHR). Estos niveles (número cuántico N) se representan por las letras K, L, M, N, O, P, Q.

Instrucciones:

1. Con las pinzas para cristal toma el pedazo de sodio y córtalo con la espátula, observa la parte recién cortada y anota tus observaciones en el cuadro número 1.
2. Observa los otros elementos y anota los datos que se piden.

* CUADRO No. 1 *

ELEMENTO	SIMBOLO	ESTADO FISICO	COLOR	NUMERO ATOMICO	MASA ATOMICA

* CUADRO No. 2 *

NOMBRE	SIMBOLO	N. A.	K L M N	CONFIGURACION

De acuerdo con el modelo atómico de Bohr dibuja los esquemas.

Magnesio

Aluminio

Bromo

Azufre

* PRACTICA No. 9 *

UNIDAD No. 5 OBJETIVO ESPECIFICO 5.2

ELECTROVALENCIA Y COVALENCIA

Objetivo:

El alumno diferenciará las uniones polares de las uniones no polares.

Material:

- 1 Gradilla.
- 3 Tubos de ensaye

Sustancias:

- Nitrato de plata.
- Cloruro de magnesio.
- Tetracloruro de carbono.
- Cloruro de sodio

Información:

Cuando dos o más átomos se combinan para originar una molécula, la unión entre ellos puede ser por electrovalencia. En el primer caso un átomo cede electrones y otro los absorbe. Los átomos así unidos tienen propiedad de ionizarse. En el segundo caso los enlaces están formados por pares de electrones; este tipo de enlaces no forma iones y recibe el nombre de covalencia.

Instrucciones:

Ponga en tres tubos de ensaye agua hasta la mitad, en el primero ponga cloruro de sodio, en el segundo cloruro de magnesio y en el tercero tetracloruro de carbono, a los tres añada tres gotas de nitrato de plata. La solución de nitrato de plata se emplea para reconocer el ión cloro con el que forma un precipitado blanco de cloruro de plata que se oscurece con la luz.

1. ¿Qué es electrovalencia?

2. ¿En qué tubo de ensaye se forma el precipitado?

3. Si el átomo de plata pierde un electrón ¿Qué carga eléctrica tendrá el ión plata que resulta?

4. Si el átomo de cloro absorbe un electrón ¿Qué carga eléctrica tendrá el ión resultante?

5. De estos tres compuestos, el cloro se une por electrovalencia en _____ y por covalencia en _____

6. Los átomos unidos por electrovalencia se ionizan, mientras que los unidos por covalencia:

7. ¿Qué es covalencia?

8. Haga una lista de compuestos formados por electrovalencia.

9. Haga una lista de compuestos formados por covalencia..

UNIVERSIDAD AUTONOMA DE NUEVO LEON
ESCUELA PREPARATORIA Núm. 16

CONTROL DE PRACTICAS

Nombre del alumno _____

Grupo: _____ Turno: _____ Maestro _____

CAPILLA AUTONOMA
BIBLIOTECA UNIVERSITARIA



Vellochino editor

