



PUERTO LA CRUZ, ESTADO ANZOÁTEGUI.  
U.E. "NUESTRA SEÑORA DE LOURDES"  
3ER. AÑO, SECCIÓN "A" Y "B"  
III LAPSO  
PROFESOR: FREDDY ALLOCCA

## GUÍA DE ESTUDIO QUIMICA

### UNIDAD DE APRENDIZAJE 1

#### INTRODUCCION

El enorme numero de compuestos quimicos conocidos ; obliga a racionalizar la forma de nombrarlos ; y de esta manera señalar el origen y utilidad del compuesto quimico .

Como por ejemplo los oxidos basicos , y los anhidos . El estudiante debe conocer los simbolos y valencias de cada metal , y no metal, para preparar cada compuesto.

En el desarrollo hay ejercicios resueltos y otros por realizar en casa.

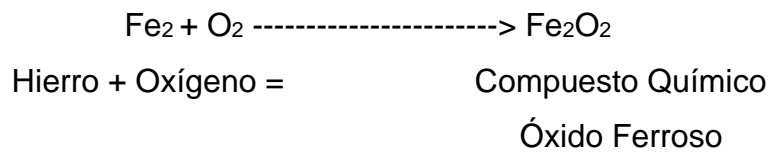
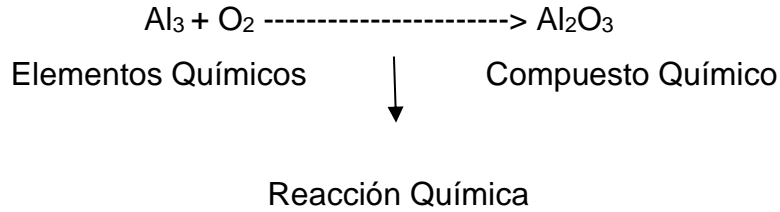
Los simbolos y las valencias fueron dadas en clase y las reglas para preparar dichas sustancias quimicas.

#### DESARROLLO

##### NOMENCLATURA DE LOS ÓXIDOS BÁSICOS

Los óxidos básicos son los compuestos químicos que se originan combinando un metal más el oxígeno.

**Ejemplo:** Aluminio + Oxígeno =  $\text{Al}_2\text{O}_3$

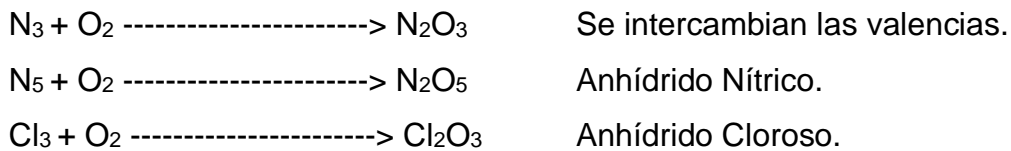


**Nota:** El alumno debe dominar símbolos y valencia.

### NOMENCLATURA DE LOS ANHÍDRIDOS

Son compuestos químicos que se originan combinando un NO METAL + OXÍGENO.

**Ejemplo:** Nitrógeno + Oxígeno = Anhídrido Nitroso.



**Soluciono ejercicios:**

Óxido de Sodio  $\rightarrow \text{Na}$

Óxido de Calcio  $\rightarrow \text{Ca}_2$

Óxido plomoso  $\rightarrow \text{Pb}_2$

Óxido Cuproso  $\rightarrow \text{Cu}$

Anhídrido Clórico  $\rightarrow \text{Cl}_5$

Anhídrido de flúor → F

Anhídrido Brómico → Br<sub>5</sub>

Consulta con el profesor : 04248914465/ 04248663779 de 8 am a 4 pm ; correo electronico : [mercedesallocca@gmail.com](mailto:mercedesallocca@gmail.com); libros para consulta " H Moreno Gonzales / Irazabal Alejandro / o cualquier texto de quimica de 3er año

## **UNIDAD DE APRENDIZAJE 2**

### **INTRODUCCION**

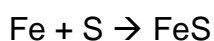
Toda ecuación química representa un compuesto químico , ella informa los elementos que intervienen y las reglas de nomenclatura . Para preparar dicho compuesto , cada sustancia tiene su propia ecuacion la cual permite diferenciarla de los demas compuestos , la ecuacion quimica debe ser balanceada desde un punto cuantitativo, para que el producto sea exacto . La reaccion quimica de acuerdo a esta informacion produce produce el compuesto quimico

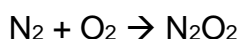
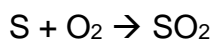


### **DESARROLLO**

#### **ECUACIONES QUÍMICAS**

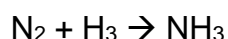
Son representaciones gráficas que mediante el empleo de símbolos y fórmulas indican las transformaciones que experimentan las sustancias.





## CLASES DE REACCIONES QUÍMICAS

Es la combinación de un elemento químico con otro elemento químico para formar un compuesto químico.



### Investigar:

- ✓ Reacción química combinada y descomposición. Señale ejemplos.

Consulta con el profesor: 04248914465/ 04248663779; de 8 am a 4pm;  
correo electronico: [mercedesallocca@gmail.com](mailto:mercedesallocca@gmail.com), libros para consulta :  
Andres Caballero , H Moreno Gonzales y cualquier libro de quimica de 3er  
año

## UNIDAD DE APRENDIZAJE 3

### INTRODUCCION

Toda la materia esta formada por pequeñas partículas llamadas “átomos” esta palabra significa indivisibles. Y son diferentes a los átomos de otras materias. Se consideran la porción mas pequeña que puede existir de un elemento .

El átomo internamente poseen partículas llamadas electron, protón y neutrón . Los protones y neutrones

ubicados en el núcleo del átomo y los electrones se  
mueven en la corteza del átomo.

Una serie de científicos , comienzan a estudiar la estructura  
del átomo usando modelos atómicos, como el de JJ  
THONSON , ROTHERFORD Y BORH, aplicando modelos ,  
la cual usted debe describir en la siguiente investigación .

## DESARROLLO

### MODELOS ATÓMICOS. CLASE TEÓRICA

- ✓ Describir el modelo atómico propuesto por J.J. Thonson, Rutherford y Borh. Utilizar anexos para cada modelo.

#### Estructura interna del átomo.

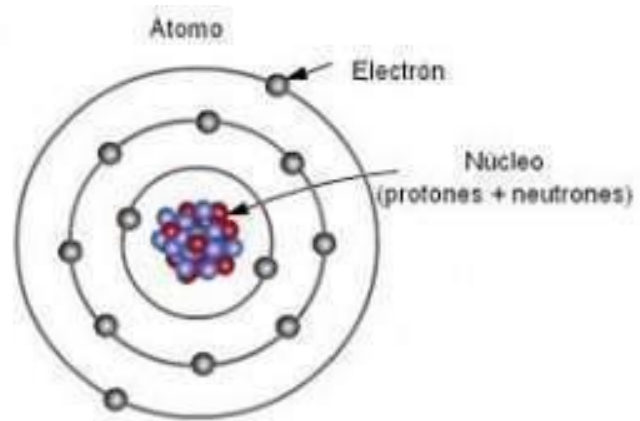
Del: Electrón – Ubicación – Carga eléctrica.

Protón - Ubicación – Carga eléctrica.

Núcleo – Ubicación – Partículas.

Corona - Ubicación – Partículas.





## **UNIDAD DE APRENDIZAJE 4**

### **INTRODUCCION**

El petróleo es un líquido de color negro , representa nuestro mayor ingreso económico , es un compuesto orgánico , Venezuela es uno de los países exportador de petróleo , sus ingresos son muy altos generando mucho dinero . Por esta razón usted debe conocer el oro negro , como lo llaman muchos economistas. Sus derivados y refinación ; donde se encuentran en este país usted debe conocerlos , en esta investigación lo relaciona directamente con el petróleo

### **DESARROLLO**

#### **EL PETRÓLEO**

- ✓ Investigar todo lo referente al petróleo.
- ✓ Definir:
  - Componentes - Cuencas
  - Refinación – Derivados
  - Importancia para la economía venezolana.

#### **Evaluación**

Desarrollo – Dominio del contenido	17%
Presentación – Organización – Anexo	3%
	100% (20 Puntos)

**Nota:** Para aclarar cualquier duda o inquietud pueden comunicarse telefónicamente al 0424-8663779 de 8:00 a.m. a 4:00 p.m.

### **Bibliografía recomendada.**

Libros o textos de química de 3er año.

- ✓ Andrés Caballero.
- ✓ Irazabal Alejandro.
- ✓ H. Moreno González.

**¡QUÉDATE EN CASA!**

**Prof. Freddy Allocca.**



**PUERTO LA CRUZ, ESTADO ANZOÁTEGUI.  
U.E. "NUESTRA SEÑORA DE LOURDES"  
QUÍMICA  
3ER. AÑO, SECCIÓN "A" Y "B"  
III LAPSO  
PROFESOR: FREDDY ALLOCCA**

### **PLAN DE EVALUACIÓN**

<b>DESCRIPCIÓN</b>	<b>PUNTAJE</b>	<b>FECHA DE ENTREGA</b>
<b>UNIDAD 1</b>	4	30/04/20
<b>UNIDAD 2</b>	4	12/05/20
<b>UNIDAD 3</b>	4	22/05/20



---

<b>UNIDAD 4</b>	2	30/05/20
<b>Desarrollo – Contenido de cada Unidad</b>	4	06/05/20
<b>Rasgos: Presentación, responsabilidad y puntualidad</b>	2	06/05/20

---

**Nota:** Para aclarar cualquier duda o inquietud pueden comunicarse telefónicamente al 0424-8663779/ 04248914465 de 8:00 a.m. a 4:00 p.m.

Pueden consultar a través del correo electrónico : mercedesallocca@gmail.com

**¡QUÉDATE EN CASA!**

**Prof. Freddy Allocca.**