

Sesión 97 y 98 (Lunes 28 de febrero y martes 1 de marzo)

- Revisión de ejercicios realizados la clase pasada y los siguientes como preparación para su examen.

Escribe en el cuadro si se trata de un cambio físico o químico









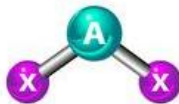




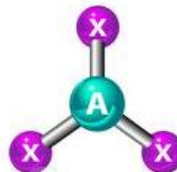
Escribe debajo de cada molécula el tipo de geometría que tiene cada una



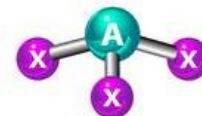
Bond angles
180°



<180°

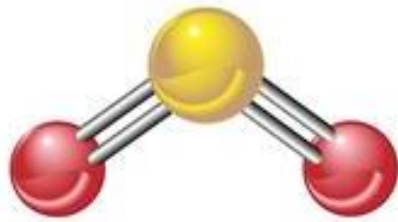
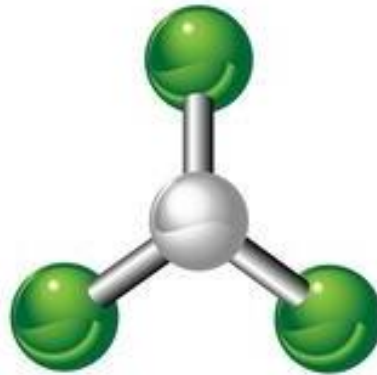


120°

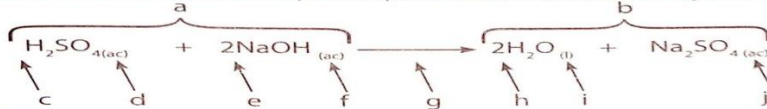


<120°

De las siguientes figuras, determina sus zonas parcialmente positivas y negativas, así como su polaridad y por diferencia de electronegatividad indica el tipo de enlace que forman.


 SO_2

 BCl_3

Escribe dentro del paréntesis la letra que corresponda a cada enunciado sobre la siguiente reacción:



- () Cantidad de moléculas de ácido sulfúrico.
- () Cantidad de moléculas de hidróxido de sodio.
- () Indica que la reacción es irreversible.
- () Reactantes.
- () Estado de agregación del agua.
- () Estado en el que se encuentra el sulfato de sodio.
- () Forma en que se presenta el hidróxido de sodio.
- () Forma en que se encuentra el ácido sulfúrico.
- () Número de moléculas de agua.
- () Productos.

CS Escaneado con CamScanner

Relaciona las dos columnas escribiendo en el paréntesis la letra que corresponde.

- | | |
|--|---|
| () Representación de una transformación de la materia. | a) Productos. |
| () Proceso mediante el cual se combinan átomos para formar nuevas sustancias. | b) Flecha vertical con la punta hacia abajo. |
| () Se coloca en la ecuación para separar los reactivos de los productos y significa "da lugar a" o produce. | c) Reactivos. |
| () Indican el número de moléculas de cada una de las sustancias. | d) Flecha vertical con la punta hacia arriba. |
| () Sustancias que se van a combinar. | e) Ecuación química. |
| () Sustancias que aparecen en el segundo miembro de la reacción. | f) Reacción química. |
| () Indica que un gas se desprende. | g) Coeficientes. |
| () Indica que una sustancia se precipita. | h) Flecha. |

Descomposición		Doble desplazamiento	
Síntesis o adición		Desplazamiento simple	
a)	$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$		_____
b)	$\text{Cl}_2 + 2\text{KI} \longrightarrow 2\text{KCl} + \text{I}_2$		_____
c)	$\text{CaS} + 2\text{HI} \longrightarrow \text{CaI}_2 + \text{H}_2\text{S}$		_____
d)	$2\text{NaHCO}_3 \longrightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$		_____
e)	$2\text{H}_2\text{O} \xrightarrow{\text{E}} 2\text{H}_2 + \text{O}_2$		_____
f)	$\text{H}_2 + \text{Br}_2 \longrightarrow 2\text{HBr}$		_____
g)	$\text{Ba}(\text{ClO}_4)_2 \longrightarrow \text{BaCl}_2 + 2\text{O}_2$		_____
h)	$\text{AgOH} + \text{NaCl} \longrightarrow \text{AgCl} + \text{NaOH}$		_____
i)	$\text{Mg} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{MgO}$		_____
j)	$\text{Fe} + \text{O}_2 \longrightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$		_____
k)	$\text{CrCl}_3 + 3\text{AgNO}_3 \longrightarrow \text{Cr}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{AgCl}$		_____


Sesión 99 (Miércoles 2 de marzo)

Tercer examen parcial del segundo trimestre

Sesión 100 (jueves 3 de marzo)

3.1 Manifestaciones y representación de reacciones químicas (ecuación química)

Propósito: Representa el cambio químico mediante una ecuación e interpreta la información que contiene.

 **Actividad de desarrollo:** Se explicará el tema de balanceo de ecuaciones apoyándonos en su libro 154-156