



Institución Educativa Juan XXIII
Resolución de Creación Número 11751 de octubre 31 de 2012 y las Resoluciones de
Media Técnica 1263 de febrero 07 de 2017 y la 202050067197 de abril 11 de 2020 DANE:
105001006556

PLAN DE APOYO

ASIGNATURA/AREA: Química	FECHA: Noviembre 01 de 2022
PERIODO: Tres	GRADO(S): Octavo
NOMBRE DEL DOCENTE: Carlos Mario Tobón Vásquez	
NOMBRE DEL ESTUDIANTE:	
FECHA DE ENTREGA: Noviembre 08 a 11	FECHA DE SUSTENTACIÓN: Noviembre 08 al 11
LOGROS: -Organizar y clasificar información en esquemas y gráficos -Consultar fuentes de información para ampliar sus conocimientos --Establece criterios de clasificación para las reacciones químicas	
Recursos: hojas de bloc, lápiz, borrador, regla, lápices de colores, textos de biología, internet.	

ACTIVIDADES:

1. Elabora una tabla comparativa que integre la clasificación de las reacciones químicas
2. Investiga acerca de los componentes químicos que contiene la “lluvia ácida”, y menciona de dónde provienen.
3. Completa el siguiente cuadro:

Compuesto	Semejanzas	Diferencias
Óxido ácido	Unión del oxígeno con un elemento	
Óxido básico		
Ácido oxácido	Presencia de hidrógeno en la molécula	
Ácido hidrácido		
Hidruro metálico	Unión del hidrógeno con un elemento	
Hidruro volátil		

Observa las siguientes ecuaciones y resuelve a continuación:



4. Clasifica las anteriores reacciones químicas. Completa la siguiente tabla. Revisa el ejemplo.

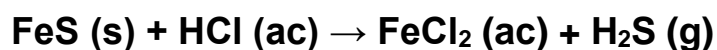
Reacción	Según la estructura es de
a	Síntesis
b	
c	
d	
e	
f	

5. Selecciona seis de los compuestos enunciados en las ecuaciones mencionadas y clasifícalos según sean óxidos, hidróxidos, ácidos o sales y completa la siguiente tabla.

Compuesto	Óxido	Hidróxido	Ácido	Sal

6. Investiga acerca de la estructura química del Carbono, dónde se encuentra y en qué forma se utiliza.
7. Reacciones químicas (estequiometria) cálculos con masas

El ácido sulfhídrico (H₂S) se puede obtener a partir de la siguiente reacción



- a) Ajusta la ecuación química correspondiente a este proceso
- b) Calcula la masa de ácido sulfhídrico que se obtendrá si se hacen reaccionar 175,7 g de sulfuro de hierro (II)

Datos: Masas atómicas Fe = 55,85; S = 32 ; H = 1 ; Cl=35,5

8. Reacciones químicas (estequiometria) cálculos con masas

Tenemos la reacción: $\text{Ca} + \text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2$

- a) Ajústala
- b) ¿Qué masa de HCl se precisará para reaccionar con 20 g de Ca?
- c) qué masa de CaCl₂ se formará

Datos: Masas atómicas Cl = 35,5; Ca= 40 ; H = 1