

**Escuela Secundaria General Narciso Bassols**  
**Disciplina: Química.**  
**Docentes: Ciro Alberto Hernández Pérez y Luis Carlos Bolaños Limón.**  
**Trimestre: Tercero**  
**Tema: Reacciones ácido-base. Actividad 2**

**Instrucciones:** Para resolver esta actividad debes de dar una lectura de comprensión al tema en el libro Saberes y Pensamiento Científico en las páginas 275 a 278.

**Responde las cuestiones:**

1. Es la sustancia que se produce cuando los iones de un ácido y una base se encuentran en una reacción:
2. Es la separación de los iones cuando un ácido o una base tienen contacto con el agua:
3. Son los iones que contienen carga eléctrica negativa:
4. Son los iones que contienen carga eléctrica positiva:
5. Es una característica de las sustancias neutrales de acuerdo a la escala pH:

**Completa los diagramas de disociación de ácidos y bases en agua:**

Sustancia	Catión	Anión
HNO <sub>3</sub> ácido nítrico		
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> ácido sulfúrico		
NaOH hidróxido de sodio		
Ca(OH) <sub>2</sub> hidróxido de calcio		
H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub> ácido fosfórico		
HCl ácido clorhídrico		

Completa el siguiente diagrama de las reacciones de neutralización entre los ácidos y las bases arrastrando las sales formadas:

Reacción de neutralización			Sal que se forma	agua
HCl	+	NaOH		H <sub>2</sub> O
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	+	2LiOH		2H <sub>2</sub> O
3H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	+	3Ca(OH) <sub>2</sub>		6H <sub>2</sub> O
HF	+	KOH		H <sub>2</sub> O
3H <sub>2</sub> S	+	2Al(OH) <sub>3</sub>		6H <sub>2</sub> O
2HClO	+	4Mg(OH) <sub>2</sub>		H <sub>2</sub> O
HNO <sub>3</sub>	+	AgOH		H <sub>2</sub> O

NaCl

AgNO<sub>3</sub>

KF

LiSO<sub>4</sub>

AlS

Mg(ClO)<sub>2</sub>

Na<sub>2</sub>Cl

Li<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>

Ca<sub>3</sub>(PO<sub>4</sub>)<sub>2</sub>

CaPO<sub>4</sub>

Al<sub>2</sub>S<sub>3</sub>

K<sub>2</sub>F

MgClO

Ag(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>