

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 ₃ ácido nítrico		
H ₂ SO ₄ ácido sulfúrico		
NaOH hidróxido de sodio		
Ca(OH) ₂ hidróxido de calcio		
H ₃ PO ₄ 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 ₂ O
H ₂ SO ₄	+	2LiOH		2H ₂ O
3H ₃ PO ₄	+	3Ca(OH) ₂		6H ₂ O
HF	+	KOH		H ₂ O
3H ₂ S	+	2Al(OH) ₃		6H ₂ O
2HClO	+	4Mg(OH) ₂		H ₂ O
HNO ₃	+	AgOH		H ₂ O

NaCl

AgNO₃

KF

LiSO₄

AlS

Mg(ClO)₂

Na₂Cl

Li₂SO₄

Ca₃(PO₄)₂

CaPO₄

Al₂S₃

K₂F

MgClO

Ag(NO₃)₂