

TAREA DE QUÍMICA

Fecha:

Nombre del estudiante:

Docente responsable. Ing. Ximena Pozo

Reacciones de neutralización

➤ Observe el siguiente video

➤ Seleccionar la respuesta correcta:

La reacción entre un ácido y una base, es un tipo de reacción de:

- Neutralización
- Sustitución
- Oxidación
- Eliminación

¿Qué significa que una reacción sea exotérmica?

- absorbe energía
- absorbe calor
- libera energía
- libera calor



¿Cuál de los compuestos de la siguiente ecuación es considerada una sal desde la teoría de Arrhenius?

- H₂S
- Ca(OH)₂
- CaS
- H₂O



¿Cuál de los compuestos de la siguiente ecuación es considerada una base desde la teoría de Arrhenius?

- H₂S
- Ca(OH)₂
- CaS
- H₂O

Sal de sodio utilizada comúnmente en el hogar para neutralizar ácidos fuertes.

- NaOH
- Na₂S
- NaCl
- NaHCO₃