

## 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?

- ☐  $\text{H}_2\text{S}$
- ☐  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- ☐  $\text{CaS}$
- ☐  $\text{H}_2\text{O}$



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

- ☐  $\text{H}_2\text{S}$
- ☐  $\text{Ca}(\text{OH})_2$
- ☐  $\text{CaS}$
- ☐  $\text{H}_2\text{O}$

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

- ☐  $\text{NaOH}$
- ☐  $\text{Na}_2\text{S}$
- ☐  $\text{NaCl}$
- ☐  $\text{NaHCO}_3$