

TAREA DE QUIMICA

Fecha:

Nombre del estudiante:

Docente responsable. Ing. Ximena Pozo

REACCIONES ÁCIDO-BASE

➤ Lea y analice la siguiente información

Ubique correctamente los productos en las siguientes reacciones de neutralización

2H₂O

Rb H SO₄

Na F

H₂O

H₂O

H₂O

Fr H Te

H₂O

Ca Se

a. $\text{HF} + \text{NaOH} \longrightarrow$ +
Fluoruro de sodio

b. $\text{H}_2\text{Se} + \text{Ca(OH)}_2 \longrightarrow$ +
Seleniuro de calcio

c. $\text{H}_2\text{Te} + \text{Fr(OH)} \longrightarrow$ +
Telurato ácido de francio

d. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Rb(OH)} \longrightarrow$ +
Sulfato ácido de rubidio

Reacciones de neutralización

Completa las siguientes reacciones de neutralización

				SAL	+	AGUA
HCl	+	NaOH	$\rightarrow$		+	
2HCl	+	Ba(OH)_2	$\rightarrow$		+	
H_2SO_4	+	2NaOH	$\rightarrow$		+	
HClO_4	+	KOH	$\rightarrow$		+	
HNO_3	+	KOH	$\rightarrow$		+	