

## EXAMEN DE QUÍMICA

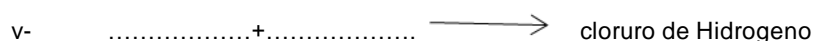
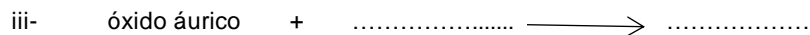
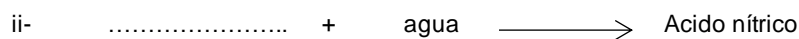
**Ejercicio 1:** Complete el siguiente cuadro según corresponda.

FORMULA MOLECULAR	DENOMINACION	FUNCION QUIMICA
		ACIDO
$\text{Ga}(\text{HO})_3$		
$\text{Fr}(\text{OH})$		
	Bromuro de hidrogeno.	
		HIDROXIDO

**EJERCICIO 2:** Realice según Lewis los compuestos realizados en el cuadro. Indicando a que tipo de unión corresponde

**EJERCICIO 3:** Según las siguientes ecuaciones.

a- Complete según nomenclatura tradicional.



b- Realice las fórmulas que corresponden a las ecuaciones del ítem a.

c- Equilibre según corresponda todas las ecuaciones.

d- Con los ácidos e hidróxidos realizados en el ítem a. realice la ecuación de formación de 6 sales con su equilibrio y su nombre correspondiente.

**Ejercicio 4:** Con los siguientes compuestos, realice 7 sales con su ecuación equilibrio y nombre según corresponda.

a)  $\text{Fe}(\text{OH})_2$     b)  $\text{H}_2\text{SO}_3$     c)  $\text{Ca}(\text{HO})_2$     d) Ácido perclórico    e) hidróxido áurico    f) ácido hipocloroso

**EJERCICIO 5:** Según las sales formadas, si se utilizan para la formación de las mismas 154g del ácido, ¿cuántos gramos de esa se obtienen y cuantos litros de agua?