



INTRODUCCIÓN A LOS COMPUESTOS INORGÁNICOS

Nombre:

Fecha:

1.1 Actividad 1: Completa la tabla

Completa la siguiente tabla con los datos correctos:

Compuesto	Tipo de compuesto	Número de oxidación del metal/no metal	Nombre según Stock
NaCl			
HNO ₃			
Ca(OH) ₂			
Fe ₂ O ₃			
Al ₂ (SO ₄) ₃			

1.2 Actividad 2: Clasifica los compuestos

Lee cada fórmula y colócalas en su grupo correspondiente (óxido, ácido, base o sal):

HCl	NaOH	CO ₂ ,	CuO	Na ₂ CO ₃	H ₂ SO ₄
-----	------	-------------------	-----	---------------------------------	--------------------------------

Óxidos:

Ácidos:

Bases:

Sales:



1.3 Actividad 3: Nombrar correctamente

Escribe el nombre correcto (tradicional y Stock) de los siguientes compuestos:

Compuesto	Nomenclatura Tradicional	Nomenclatura Stock
CuCl_2		
PbO		
H_2SO_3		
Fe(OH)_3		

1.4 Actividad 4: Une con flechas

Relaciona cada compuesto con su tipo y su nombre correcto.

- | Compuestos: | Tipo de compuesto: | Nombre correcto: |
|----------------------------|--------------------|-----------------------|
| 1. HCl | A. Ácido | a. Hidróxido de sodio |
| 2. NaOH | B. Base | b. Ácido clorhídrico |
| 3. CO_2 | C. Óxido | c. Dióxido de carbono |
| 4. CaCl_2 | D. Sal | d. Ácido sulfúrico |
| 5. H_2SO_4 | | e. Cloruro de calcio |