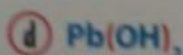
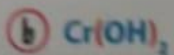
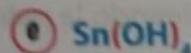
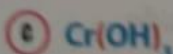
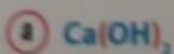


○ *En tu cuaderno*

2 Nombra las siguientes sustancias con las tres nomenclaturas.



3 Escribir la fórmula de las sustancias con sus estados de oxidación



Actividad 1 Modelo 1

Formula	Sistematizada	Tradicional	Stock
$Ca(OH)_2$	dihidróxido de calcio	Hidróxido cálcico	Hidróxido de calcio (II)
$Cr(OH)_2$	dihidróxido de cromo	Hidróxido cromoso	Hidróxido de cromo (II)
$Cr(OH)_3$	trihidróxido de cromo	Hidróxido cromoso	Hidróxido de cromo (III)
$Pb(OH)_2$	dihidróxido de plomo	Hidróxido plumboso	Hidróxido de plomo (II)
$Sn(OH)_4$	tetrahidróxido de estaño	Hidróxido estánico	Hidróxido de estaño (IV)

- | | |
|---------------------------------------|----------------------------------|
| 1 Hidróxido níquelico $Ni(OH)_2$ | 6 Dihidróxido de zinc $Zn(OH)_2$ |
| 2 Hidróxido aurico $Au(OH)_3$ | 7 Hidróxido mercurico $Hg(OH)_2$ |
| 3 Hidróxido de hierro (II) $Fe(OH)_2$ | 8 Hidruro plumbico $Pb(OH)_4$ |
| 4 Hidróxido mangánico $Mn(OH)_2$ | 9 Hidróxido cromoso $Cr(OH)_3$ |
| 5 Hidróxido de cromo (III) $Cr(OH)_3$ | 10 Hidróxido cuproso $Cu(OH)_2$ |