

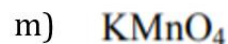
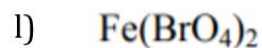
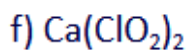
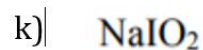
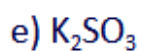
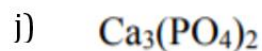
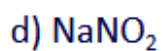
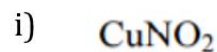
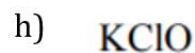
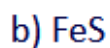
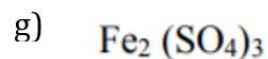
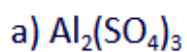


Actividad N° 8

1) Complete el Cuadro con los Compuestos formados y sus respectivos nombres

C A T I O N E S	ANIONES				
		SO_4^{2-}	Cl^{1-}	AsO_4^{3-}	CrO_4^{2-}
	Ni^{2+}				
	Ca^{2+}				
	Fe^{3+}				
	Ag^{1+}				
Cu^{2+}					

2- Obtenga las Ecuaciones de Formación de los siguientes compuestos, nombre los e iguale.



3- Obtenga las Ecuaciones de Formación Balanceada de los siguientes compuestos

1.- Sulfato de calcio	6.- Nitrito ferroso
2.- hipoclorito de aluminio	7.- Perclorato de potasio
3.- Nitrato plumboso	8.- Ioduro plúmbico
4.- Sulfito férrico	9.- Ortofosfato cúprico
5.- Cloruro de aluminio	10.- Clorato ferroso

**4- Escribir la Ecuación de Formación para las siguientes Reacciones. Nombre e Iguale:**

1.- Ácido ortobórico con hidróxido ferroso	6.- Ácido nitroso con hidróxido plúmbico
2.- Ácido sulfuroso con hidróxido de sodio	7.- Ácido hipocloroso con hidróxido de potasio
3.- Ácido nítrico con hidróxido plumboso	8.- Ácido nítrico con hidróxido de calcio
4.- Ácido clorhídrico con hidróxido férrico	9.- Ácido perclórico con hidróxido cúprico
5.- Ácido sulfúrico con hidróxido de aluminio	10.- Ácido ortofosfórico con hidróxido ferroso

5) Nombre los siguientes compuestos:

SAL BINARIA	NOMENCLATURA TRADICIONAL
NaCl	
FeCl ₂	
FeCl ₃	
AuBr	
AuBr ₃	
PbS	
PbS ₂	