



TRABAJO PRÁCTICO Nº 4: QUÍMICA GENERAL

UNIDAD Nº 2: FORMACIÓN DE COMPUESTOS

ACTIVIDADES

1. Escribir las ecuaciones de formación de los siguientes óxidos:
 - a. Óxido de plata.
 - b. Óxido áurico.
 - c. Óxido mercurioso.
 - d. Óxido mercúrico.
 - e. Óxido hipobromoso.
 - f. Óxido cloroso.
 - g. Óxido yódico.
 - h. Óxido perbrómico.
2. Con los óxidos anteriores escribir las ecuaciones de formación de los respectivos hidróxidos y oxácidos y nombrarlas.
3. Equilibrar las siguientes ecuaciones y nombrar las sustancias obtenidas:
 - a. $\text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$
 - b. $\text{Ca} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CaO}$
 - c. $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{FeO}$
 - d. $\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3$
 - e. $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2\text{O}_3$
 - f. $\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{N}_2\text{O}_5$
 - g. $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$
4. Equilibrar las siguientes ecuaciones de formación y nombrar las sustancias obtenidas:
 - a. $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH}$
 - b. $\text{N}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_2$
 - c. $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{CO}_3$
 - d. $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_3$
 - e. $\text{Al}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3$
 - f. $\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2$
 - g. $\text{N}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{HNO}_3$
5. A partir del elemento correspondiente escribir las ecuaciones de formación de los siguientes compuestos, equilibradas y con el nombre correspondiente a cada paso:
 - a. Ácido permangánico.
 - b. Ácido pirofosforoso.
 - c. Ácido ortofosfórico.
 - d. Ácido dicrómico.
 - e. Hidróxido crómico.
6. Escribir las ecuaciones de las siguientes reacciones, nombrarlas e igualarlas:



- a. Ácido ortofosfórico + hidróxido de potasio →
 - b. Hidróxido cúprico + ácido nítrico →
 - c. Acido sulfuroso + hidróxido ferroso →
 - d. Ácido sulfhídrico + hidróxido cuproso →
 - e. Hidróxido de potasio + ácido dicrómico →
 - f. Hidróxido de sodio + ácido permangánico →
7. Nombrar los siguientes sales:
- a. AgNO_3
 - b. Na_2CO_3
 - c. $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
 - d. CuSO_4
 - e. $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$