

QUIMICA

Alumna: Delfina Pelayes

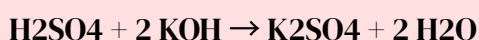
4D

Colegio Secundario Modelo

1) Ecuaciones de obtención de los siguientes compuestos

a) Sulfato de potasio (K₂SO₄)

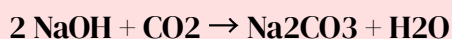
Reacción:



(Ácido sulfúrico + hidróxido de potasio → sulfato de potasio + agua)

b) Carbonato de sodio (Na₂CO₃)

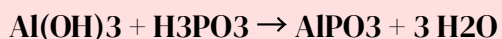
Reacción:



(Hidróxido de sodio + dióxido de carbono → carbonato de sodio + agua)

c) Fosfito de aluminio (AlPO₃)

Reacción:



(Hidróxido de aluminio + ácido fosforoso → fosfito de aluminio + agua)

d) Hipoclorito de sodio (NaClO)

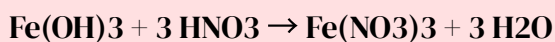
Reacción:



(Cloro + hidróxido de sodio → cloruro de sodio + hipoclorito de sodio + agua)

e) Nitrato férrico (Fe(NO₃)₃)

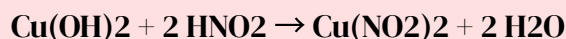
Reacción:



(Hidróxido férrico + ácido nítrico → nitrato férrico + agua)

f) Nitrito cúprico (Cu(NO₂)₂)

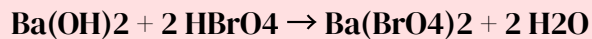
Reacción:



(Hidróxido cúprico + ácido nitroso → nitrito cúprico + agua)

g) Perbromato de bario (Ba(BrO₄)₂)

Reacción:



(Hidróxido de bario + ácido perbrómico → perbromato de bario + agua)

2) Materiales de laboratorio y sus usos

Material de laboratorio	Uso principal
Termómetro	Mide la temperatura de líquidos o gases.
Probeta graduada	Sirve para medir volúmenes exactos de líquidos.
Vaso de precipitados	Contiene, mezcla o calienta sustancias.
Matraz Erlenmeyer	Mezcla sustancias evitando derrames.
Matraz aforado	Mide volúmenes exactos en disoluciones.
Pipeta	Transfiere volúmenes pequeños y precisos de líquido.
Bureta	Se usa en titulaciones para agregar líquidos gota a gota.
Embudo	Facilita el paso de líquidos a otros recipientes.
Mechero Bunsen	Proporciona calor en los experimentos.