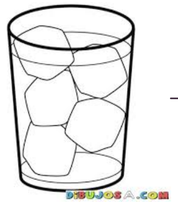
FENÓMENOS FÍSICOS

No cambian la naturaleza de las sustancias

ejemplos

- Cambios de estado
- Mezclas
- Dilataciones y compresiones
- Deformaciones



el hielo se convierte en agua líquida

FENÓMENOS QUÍMICOS O REACCIONES QUÍMICAS

Las sustancias iniciales (reactivos) se transforman en otras diferentes (productos)

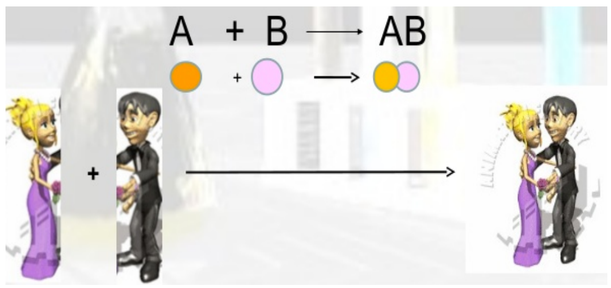
los podemos reconocer por

- Cambio de color
- Desprendimiento de gases
- Aparición de un sólido (precipitado)
- Desprendimiento de luz y calor

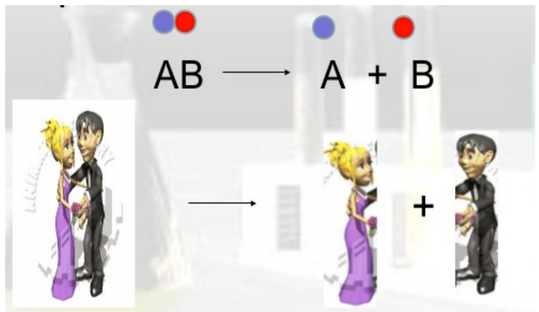
Ejemplos

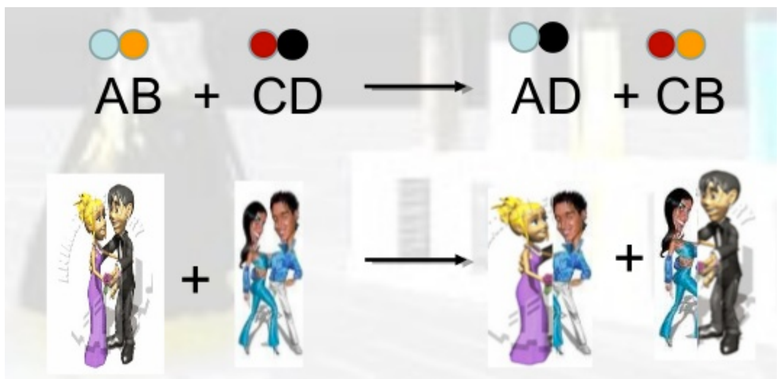
- Oxidación
- Combustión

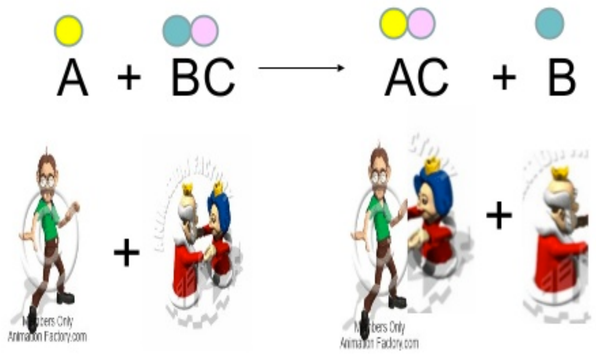
Se representan mediante ecuaciones químicas



TIPOS DE REACCIONES QUÍMICAS







$$4Fe_{(s)} + 3O_{2\,(g)} \longrightarrow 2Fe_2O_{3\,(s)}$$

Reactivos → Productos

Símbolos utilizados en las ecuaciones

Símbolo	Significado
(s)	Indica el estado sólido
(l)	Indica el estado líquido
(g)	Indica el estado gaseoso
(ac)	Identifica disuelto en agua.
+	Reacciona con
$\longrightarrow$	Separa reactivos de productos
$\rightleftharpoons$	Reacción reversible
$\uparrow$	Desprendimiento de Gas
$\downarrow$	Precipitación de solido
$\xrightarrow{\Delta}$	Agregar calor