



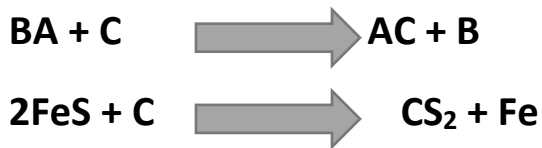
Objetivos de esta guía: Identificar distintos tipos de reacciones químicas

Nombre: _____ Curso: _____ : rut: _____

Tipos de Reacciones químicas

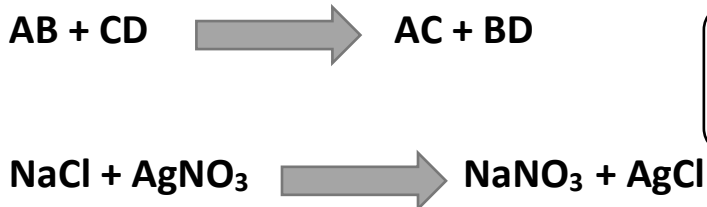
Las reacciones químicas en si consisten en una nueva distribución de los átomos al unirse dos o más sustancias o como el resultado de la descomposición de una sustancia química. Es así como se establecen criterios de clasificación de acuerdo al nuevo ordenamiento de los átomos dentro de los cuales encontramos;

- A. Reacciones de sustitución simple:** un compuesto AB o BA reacciona con un elemento C. El elemento C sustituye a B en el compuesto, dejándolo libre.



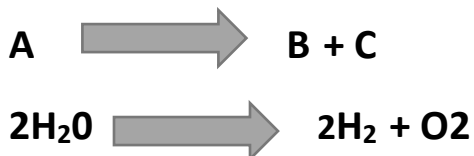
Esta reacción se presenta en la industria cuando se obtiene hierro a partir de Hematita (un mineral)

- B. Reacciones de sustitución doble:** dos elementos de compuestos distintos intercambian sus posiciones generando nuevos compuestos.



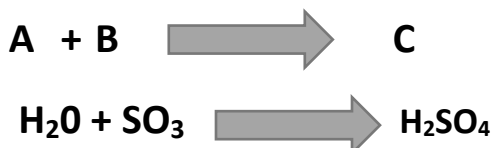
El Nitrato de plata (AgNO_3) se utiliza para detectar la presencia de cloro en distintos compuestos.

- C. Reacciones de descomposición:** un compuesto se transforma en moléculas simples.



Un ejemplo cotidiano seria la descomposición del agua.

- D. Reacciones de Síntesis :** dos compuestos o moléculas se unen para generar un nuevo compuesto.



Un ejemplo es la formación de la lluvia acida donde producto de la quema de combustibles fósiles se desprende óxido de azufre (SO_3) el cual se incorpora a la atmosfera para unirse al agua y formar la sustancia altamente corrosiva como el ácido sulfúrico (H_2SO_4)

ACTIVIDAD:

Identifica que tipo de reacciones son las que se presentan a continuación, escribe tu respuesta en los recuadros a que acompañan a cada reacción 20PTS

