

Química 2

Consignas de repaso/ejercitación: 05 de noviembre

- 1) Leer la clase correspondiente a Números de Oxidación y luego:
 - Dar un concepto de qué son los números de Oxidación.
 - Qué significa que un número de oxidación tenga número negativo (-) y qué significado tiene si es positivo (+)
- 2) Realizar un análisis minucioso de las siguientes reacciones de óxido-reducción y para cada una de ellas determinar: variación del número de oxidación, especie que se oxida, especie que se reduce, agente oxidante y agente reductor.
 - $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \rightarrow 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
 - $\text{Zn} + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$
- 3) Pensar ejemplos de reacciones de combustión que ocurren en nuestro alrededor diariamente. Escribir el nombre de los probables reactivos y productos de esas reacciones.
- 4) Buscar ejemplos de compuestos químicos que son producidos por las actividades industriales y comentar en cuales de los Ciclos biogeoquímicos entrarían en juego. (Pueden realizar un esquema del Ciclo y mostrar en qué etapa participan esos compuestos)
- 5) Con respecto al tema “Materiales Compuestos”, analizar y comentar en qué cree que radica la importancia de los mismos. Buscar al menos 2 ejemplos de estos tipos de materiales.