Materia: Físico-Química

Profesora: Made Amira Zulema

Curso: 3° año “B”

Bibliografía: Activados: Física y química II. Ed: Puerto de palos

**Trabajo Práctico N° 21**

* Repaso para la recuperación trimestral
* Trabajo practico para los aprobados.

**Tema: Procesos de óxido-reducción**

**Actividades a realizar:**

* Trabajamos con la pág. 80-81 del libro.

En química, se conoce como reacciones redox, reacciones óxido-reducción o reacciones reducción-oxidación a las reacciones químicas en las que ocurre un intercambio de electrones entre los átomos o moléculas involucrados.

Ese intercambio se refleja en el cambio de estado de oxidación de los reactivos. El reactivo que cede electrones experimenta oxidación y el que los recibe, reducción.

El estado de oxidación indica la cantidad de electrones que un átomo de un elemento químico cede o acepta cuando forma parte de una reacción química.

**Actividades:**

1. A partir de lo leído en la pág. 80 explica cómo se llevan a cabo las reacciones de óxido-reducción.
2. ¿Qué reacciones redox se llevan a cabo en nuestro organismo?
3. ¿Qué es la corrosión metálica?