



CONTENIDO

EJE 1:

REACCIONES QUÍMICAS.

Unidad 1:

Formación de: Óxidos, Anhídridos, Hidruros, Hidrácidos, Hidróxidos, Ácidos, Sales neutras, ácidas y básicas. Estequiometría. Situaciones problemáticas sobre diferentes tipos de reacciones químicas.

EJE 2:

LOS MATERIALES, SUS INTERACCIONES Y SUS TRANSFORMACIONES.

Unidad N° 2:

Ajuste de ecuaciones químicas. Interpretación y utilización del principio de conservación de la masa y la energía en los cambios químicos.

Realización de cálculos estequiométricos. Determinación del rendimiento de una reacción química identificando el reactivo limitante y en exceso. Titulación.

Interpretación de los cambios químicos, desde la teoría atómico-molecular, reconociendo la conservación de la masa.

Unidad N° 3:

Soluciones: Soluciones diluidas, concentradas, saturadas y sobresaturadas.

Densidad. Unidades de concentración: soluciones porcentuales, molaridad, molaridad, normalidad, fracción molar.

EJE 3:

LOS MATERIALES ASPECTOS ENERGÉTICOS INVOLUCRADOS Y SU RELACIÓN CON EL AMBIENTE Y LA SOCIEDAD

Unidad N° 4:

Reacciones exotérmicas y endotérmicas. Reacciones redox.

pH, concepto.

Biografía

- Guías de trabajos experimentales de laboratorio utilizando el siguiente material bibliográfico:
- Mónica P. Alegría. María Alejandra Dal Fávero. Ricardo Franco- Química I- Editorial Santillana Polimodal- Edición 1999.