

CONTENIDOS

1^a EVALUACIÓN

Cambios físicos y químicos, magnitudes, cambios de unidades, método científico, gráficas, sistema internacional de unidades, notación científica, material, etiqueta de reactivos y normas de seguridad.

El átomo, unidad de masa atómica, modelos atómicos, representación de los átomos, iones e isótopos, radiactividad, carácter metálico.

2^a EVALUACIÓN

Clasificación de la materia, cambios de estado, evolución de la historia de la clasificación de los elementos químicos, tabla periódica actual, elementos químicos más comunes en los seres vivos, en los océanos, en la atmósfera, en la corteza terrestre y en el universo, tipos de enlace químico (iónico, covalente y metálico).

Formulación de compuestos inorgánicos binarios.

Reacción química (cambio físico y cambio químico, fenómenos que acompañan a una reacción química, como se produce una reacción química, factores que afectan a la velocidad de reacción química, qué cambia y qué se conserva en una reacción química, ley de conservación de la masa y ajuste de reacciones).

3^a EVALUACIÓN

Cálculos estequiométricos en reacciones químicas.

Reacciones químicas de interés (respiración celular y fotosíntesis), contaminación del aire y del agua, principales problemas medioambientales (incremento del efecto invernadero, lluvia ácida y agujero de la capa de ozono).

Los medicamentos y las drogas, la química y el progreso.

Conductores, aislantes y semiconductores. Elementos y circuitos, voltaje, resistencia e intensidad, ley de Ohm.

Cálculos en circuitos eléctricos (asociaciones de varias resistencias, asociaciones de varias pilas). Energía y potencia de la corriente eléctrica. Efectos y aplicaciones de la corriente eléctrica.

Energía eléctrica (definición, unidades, tipos de fuentes de energía).