

1. Formulación y nomenclatura inorgánica

- Formulación y nomenclatura inorgánica de óxidos, hidruros, hidrácidos, sales binarias, hidróxidos, oxiácidos y oxisales.

2. Átomos y sistema periódico

- Las partículas del átomo.
- Modelos atómicos.
- Distribución de los electrones en un átomo.
- El sistema periódico de los elementos.
- Propiedades periódicas de los elementos.

3. Enlace químico

- Enlace químico en las sustancias.
- Tipos de enlaces entre átomos.
- Enlace iónico.
- Enlace covalente.
- Enlace metálico.
- Enlace con moléculas.
- Propiedades de las sustancias y enlace.

4. Química del carbono

- Los compuestos del carbono.
- Los hidrocarburos.
- Compuestos oxigenados.
- Compuestos nitrogenados.
- Compuestos orgánicos de interés biológico.

5. Reacciones químicas

- La reacción química: cómo se produce.
- La energía de las reacciones químicas.
- La velocidad de las reacciones químicas.
- Medida de la cantidad de sustancia. El mol.
- Molaridad.
- Cálculos en las reacciones químicas.
- Ejemplos de reacciones químicas:
 - Los ácidos y las bases.
 - Las reacciones de combustión.
 - Las reacciones de síntesis.

6. El movimiento

- Magnitudes que describen el movimiento.
- La velocidad.
- Movimiento rectilíneo y uniforme (MRU).
- La aceleración.
- Movimiento rectilíneo uniformemente acelerado (MRUA).

7. Las fuerzas

- Fuerzas que actúan sobre los cuerpos.
- Leyes de Newton de la dinámica.
- Las fuerzas y el movimiento.

8. Fuerzas en fluidos

- La presión.
- La presión hidrostática.
- La presión atmosférica.
- Propagación de la presión en fluidos.
- Fuerza de empuje en cuerpos sumergidos.