

ÍNDICE

BLOQUE 1

Evaluación diagnóstica 4

- Lección 1.** Relación de la química y la tecnología con el ser humano, la salud y el ambiente 4
- Lección 2.** Propiedades cualitativas 6
- Lección 3.** Propiedades extensivas 7
- Lección 4.** Propiedades intensivas 8
- Lección 5.** Mezclas homogéneas y heterogéneas 9
- Lección 6.** Métodos de separación de mezclas 10
- Lección 7.** Contaminación de una mezcla 12
- Lección 8.** Concentración y efectos 13
- Lección 9.** Aportaciones de Lavoisier: la ley de la conservación de la masa 15

Evaluación 16

BLOQUE 2

Evaluación diagnóstica 18

- Lección 10.** Mezclas y sustancias puras 18
- Lección 11.** Modelo atómico de Bohr 19
- Lección 12.** Enlace químico 20
- Lección 13.** Propiedades de los metales 22
- Lección 14.** Toma de decisiones relacionadas con: rechazo, reducción, reúso y reciclado de metales 23
- Lección 15.** El orden en la diversidad de las sustancias: aportaciones del trabajo de Canizzaro y Mendeleiev 25
- Lección 16.** Regularidades en la tabla periódica 26
- Lección 17.** Carácter metálico, valencia, número y masa atómica 28
- Lección 18.** Importancia de los elementos químicos para los seres vivos 29
- Lección 19.** Modelos de enlace: covalente e iónico 30
- Lección 20.** Relación entre las propiedades de las sustancias con el enlace 32

Evaluación 32

BLOQUE 3

Evaluación diagnóstica 34

- Lección 21.** Reacciones químicas 34
- Lección 22.** La caloría como unidad de medida 36
- Lección 23.** Los alimentos y su aporte calórico 37
- Lección 24.** Aportaciones de Lewis y Pauling 37
- Lección 25.** Tabla de electronegatividad 39
- Lección 26.** Escalas y representación 41
- Lección 27.** Unidad de medida: mol 43
- Evaluación 44**

BLOQUE 4

Evaluación diagnóstica 46

- Lección 28.** Ácidos y bases 46
- Lección 29.** Importancia de una dieta correcta 49
- Lección 30.** Reacciones redox 50
- Lección 31.** Número de oxidación 52
- Evaluación 53**

BLOQUE 5

Evaluación diagnóstica 54

Evaluación 55