

## QUÍMICA

41. Para separar limadura de hierro mezclada con agua se emplea la
- A) cristalización.
  - B) sublimación.
  - C) fusión.
  - D) decantación.
  - E) congelación
42. ¿Qué nombre reciben los materiales formados por dos o más componentes, en los cuales éstos conservan sus propiedades originales?
- A) Compuestos.
  - B) Elementos.
  - C) Combinaciones.
  - D) Mezclas.
  - E) Soluciones.
43. Las sustancias que no pueden ser descompuestas en otras más simples por métodos químicos se llaman
- A) elementos.
  - B) mezclas homogéneas.
  - C) compuestos.
  - D) mezclas heterogéneas.
  - E) aleaciones.
44. Los electrones son partículas subatómicas
- A) pesadas y localizadas en el núcleo.
  - B) ligeras y sin carga eléctrica.
  - C) pesadas y localizadas alrededor del núcleo.
  - D) ligeras y localizadas alrededor del núcleo.
  - E) neutras y localizadas en el núcleo.

45. Relaciona las siguientes partículas subatómicas con su carga y masa correspondiente.

### Partículas subatómicas

I. Electrón.

II. Protón.

III. Neutrón.

### Carga y masa

a. Carga negativa.

b. Carga positiva.

c. Se encuentra en el núcleo.

d. Sin carga.

e. Masa muy pequeña.

A) I: a, e – II: a, c – III: d, e

B) I: b, e – II: b, c – III: a, c

C) I: a, e – II: a, c – III: b, e

D) I: a, e – II: b, c – III: d, c

E) I: b, e – II: b, e – III: d, e

46. Los símbolos químicos de sodio, potasio, calcio y boro son respectivamente:
- A) S, P, Ca, B
  - B) S, K, C, B
  - C) Na, P, Ca, B
  - D) Na, K, Ca, B
  - E) Na, K, C, B
47. La condensación del vapor de agua es un fenómeno físico porque
- A) sólo se modifica la temperatura del agua.
  - B) cambia la estructura del agua.
  - C) cambia de estado físico.
  - D) se altera la naturaleza íntima del agua.
  - E) favorece el crecimiento de las plantas.
48. Un ejemplo de cambio químico es la
- A) destilación.
  - B) sublimación.
  - C) combustión.
  - D) evaporación.
  - E) condensación.
49. A las sustancias que se combinan en una reacción química se les llama \_\_\_\_\_, y a las sustancias formadas en la reacción química se les denomina \_\_\_\_\_.
- A) reactivos – mezclas
  - B) elementos – moléculas
  - C) reactivos – productos
  - D) moléculas – elementos
  - E) productos – mezclas
50. Son sustancias ácidas, aquellas que tienen un valor de pH:
- A) mayor a 7
  - B) mayor a 14
  - C) igual a 7
  - D) menor a 7
  - E) igual a 14