

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