

BÀI LUYỆN TẬP SỐ 3

Họ và tên:.....Lớp:.....

Câu 1: Bản chất của phản ứng hóa học là chỉ diễn ra sự thay đổi nào sau đây?

- A. Số nguyên tố
- B. Nguyên tử khối
- C. Số nguyên tử
- D. Liên kết giữa các nguyên tử

Câu 2: Trong một phản ứng hóa học, tổng khối lượng của các chất được bảo toàn vì:

- A. Số lượng các chất không thay đổi
- B. Số lượng các nguyên tử không đổi
- C. Số lượng các nguyên tử thay đổi
- D. Số lượng các phân tử không thay đổi

Câu 3: Hiện tượng nào sau đây là hiện tượng hóa học?

- A. Khi đốt nóng đường ta thấy xuất hiện cacbon và nước
- B. Thủy tinh nóng chảy thổi thành bình cầu
- C. Trộn bột Fe với bột S thu được hỗn hợp 2 chất
- D. Hòa tan muối ăn với nước ta thu được hỗn hợp muối

Câu 4: Phản ứng hóa học là quá trình

- A. Biến đổi trạng thái tồn tại của chất(rắn,lỏng,khí)
- B. Biến đổi chất này thành chất khác
- C. Chất biến đổi mà vẫn giữ nguyên là chất ban đầu
- D. Không có sự biến đổi

Câu 5: Khi nào phản ứng hóa học xảy ra?

- A. Các chất phản ứng được tiếp xúc với nhau
- B. Có trường hợp cần đun nóng
- C. Có trường hợp cần xúc tác
- D. Các chất phản ứng được tiếp xúc với nhau và có thể cần đun nóng hoặc sử dụng thêm chất xúc tác.

Câu 6: Khi đốt nến, nến chảy lỏng thấm vào bấc sau đó nến lỏng chuyển thành hơi, hơi nến cháy tạo thành khí cacbon đioxit và hơi nước. Giai đoạn nào là hiện tượng hóa học?

- A. Nến chảy lỏng
- B. Nến chảy lỏng thấm vào bấc
- C. Nến chảy lỏng chuyển thành hơi
- D. Hơi nến cháy tạo thành khí cacbonic và hơi nước.

Câu 7: Định luật bảo toàn khối lượng là

- A. Khối lượng của các chất tham gia trong một phản ứng hóa học phải bằng nhau
- B. Khối lượng của các chất sản phẩm trong một phản ứng hóa học phải bằng nhau
- C. Tổng khối lượng của các chất tham gia bằng tổng khối lượng của các chất sản phẩm
- D. Tổng khối lượng của các chất sản phẩm bằng tổng khối lượng của các chất ban đầu

Câu 8: Cho phương trình chữ của phản ứng hóa học:

nhôm + axit clohidric → nhôm clorua + khí hiđro. Đây là biểu thức của định luật bảo toàn khối lượng cho phản ứng trên?

- A. $m_{nhôm} + m_{axit\ clohidric} = m_{nhôm\ clorua} + m_{hiđro}$
- B. $M_{nhôm} + M_{axit\ clohidric} = M_{nhôm\ clorua} + M_{hiđro}$
- C. $m_{nhôm} = m_{nhôm\ clorua} + m_{oxi}$
- D. $m_{nhôm\ clorua} = m_{nhôm} + m_{axit\ clohidric}$

Câu 9: Cho a gam sắt tác dụng với b gam khí oxi trong không khí thu được oxit sắt. Nhận định nào sau đây là **sai**?

- A. $m_{sắt} + m_{oxit\ sắt} = m_{oxi}$
- B. $m_{sắt} + m_{oxi} = m_{oxi\ sắt}$
- C. $m_{sắt} + m_{oxit\ sắt} = m_{oxi}$
- D. $m_{oxit\ sắt} = a + b$

Câu 10: Dấu hiệu nào sau đây nhận biết có phản ứng hóa học xảy ra?

- A. Có sự thay đổi trạng thái
- B. Có sự tỏa nhiệt và phát sáng
- C. Có sự thay đổi màu sắc
- D. Một trong số các dấu hiệu trên

Câu 11: Cho phản ứng $A + B \rightarrow C + D$. Biểu thức liên hệ giữa khối lượng của các chất trong phản ứng là?

A. $m_A + m_C = m_B + m_D$

B. $m_A + m_B = m_C + m_D$

C. $m_A + m_B = m_C - m_D$

D. $m_A - m_B = m_C - m_D$

Câu 12: Khẳng định sau gồm hai ý: “Trong phản ứng hóa học, chỉ phân tử biến đổi còn các nguyên tử giữ nguyên nên tổng khối lượng của các chất được bảo toàn” Hãy chọn phương án đúng trong số các phương án sau:

A. Ý 1 đúng, ý 2 sai

B. Ý 1 sai, ý 2 đúng

C. Cả 2 ý đều đúng nhưng ý 1 không giải thích cho ý 2

D. Cả 2 ý đều đúng và ý 1 giải thích cho ý 2

Câu 13: Chọn cụm từ thích hợp trong khung điền vào chỗ có dấu chấm trong câu sau: Phương trình hóa học cho ta biết.....số nguyên tử, số phân tử giữa các chất cũng như.....trong phản ứng hóa học.

A. Tỉ lệ, từng chất

B. Tổng, từng cặp chất

C. Tỉ lệ, từng cặp chất

B. Tổng, từng chất

Câu 14: Khi cân bằng phương trình hóa học ta sẽ thêm thành phần nào sau đây?

A. Chỉ số thích hợp

B. Hóa trị thích hợp

C. Công thức hóa học thích hợp

D. Hệ số thích hợp

Câu 15 $2Al + xHCl \rightarrow yAlCl_3 + 3H_2$. Trong phương trình trên hệ số x và y lần lượt là

A. 6 và 2

B. 2 và 3

C. 3 và 6

D. 3 và 2

