

PHƯƠNG TRÌNH HÓA HỌC

Họ và tên: Lớp:.....

Câu 1: Trước vào sau một phản ứng hóa học, yếu tố nào sau đây thay đổi?

- A. khối lượng các nguyên tử. B. số lượng các nguyên tử.
C. liên kết giữa các nguyên tử. D. thành phần các nguyên tố.

Câu 2: Trong phản ứng hóa học chỉ có giữa các nguyên tử thay đổi làm cho phân tử này biến đổi thành phân tử khác. Cụm từ cần điền vào chỗ (...) là

- A. liên kết. B. nguyên tố hóa học. C. phân tử. D. nguyên tử.

Câu 3: Cacbon phản ứng với oxi theo phương trình: $C + O_2 \xrightarrow{t^o} CO_2$. Khối lượng C đã cháy là 3 kg và khối lượng CO_2 thu được là 11 kg. Khối lượng O_2 đã phản ứng là

- A. 8,0 kg. B. 8,2 kg. C. 8,3 kg. D. 8,4 kg.

Câu 4: Hidro và oxi tác dụng với nhau tạo thành nước. Phương trình hoá học ở phương án nào dưới đây đã viết đúng?

- A. $2H + O \xrightarrow{t^o} H_2O$. B. $H_2 + O \xrightarrow{t^o} H_2O$.
C. $H_2 + O_2 \xrightarrow{t^o} H_2O$. D. $2H_2 + O_2 \xrightarrow{t^o} 2H_2O$.

Câu 5: Khí nitơ và khí hidro tác dụng với nhau tạo khí amoniac (NH_3). Phương trình hoá học ở phương án nào dưới đây đã viết đúng?

- A. $3H + N \xrightarrow{t^o} NH_3$. B. $H_2 + N_2 \xrightarrow{t^o} NH_3$.
C. $H_2 + N_2 \xrightarrow{t^o} 2NH_3$. D. $3H_2 + N_2 \xrightarrow{t^o} 2NH_3$.

Câu 6: Đốt photpho (P) trong khí oxi (O_2), thu được điphotphopenta oxit (P_2O_5). Phương trình phản ứng nào sau đây đã viết đúng?

- A. $4P + 5O_2 \xrightarrow{t^o} 2P_2O_5$. B. $2P + O_2 \xrightarrow{t^o} P_2O_5$.
C. $P + 5O_2 \xrightarrow{t^o} 2P_2O_5$. D. $2P + 5O_2 \xrightarrow{t^o} 2P_2O_5$.

Câu 7: Phương trình hóa học dùng để

- A. biểu diễn phản ứng hóa học bằng chữ.
B. biểu diễn ngắn gọn phản ứng hóa học bằng công thức hoá học.
C. biểu diễn sự biến đổi của từng chất riêng rẽ.
D. biểu diễn sự biến đổi của các nguyên tử trong phân tử.

Câu 8: Phương trình hoá học nào sau đây đúng?

- A. $Mg + O_2 \xrightarrow{t^o} MgO_2$. B. $Mg + O \xrightarrow{t^o} MgO$.
C. $2Mg + O_2 \xrightarrow{t^o} MgO$. D. $2Mg + O_2 \xrightarrow{t^o} 2MgO$.

Câu 9: Cho phản ứng hóa học sau: $Al + HCl \longrightarrow AlCl_3 + H_2$. Sau khi cân bằng phản ứng trên với các hệ số nguyên, tối giản thì tỉ lệ hệ số giữa 2 hợp chất là:

- A. 3 : 1. B. 6 : 2. C. 1 : 2. D. 3 : 2.

Câu 10: Phương trình hóa học nào sau đây đúng?

- A. $CH_4 + O_2 \rightarrow 2CO_2 + H_2O$. B. $2C_2H_2 + 5O_2 \rightarrow 4CO_2 + 2H_2O$.
C. $Ba + O_2 \rightarrow BaO$. D. $2KClO_3 \rightarrow 2KCl + O_2$.

