



ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ I - KHTN 8

ĐỀ 1

A. PHẦN TRẮC NGHIỆM (4 điểm)

Khoanh tròn vào chữ cái đứng trước câu trả lời đúng:

Câu 1: (NB) Chất ban đầu bị biến đổi trong quá trình phản ứng được gọi là

- A. chất sản phẩm.
- B. chất xúc tác.
- C. chất phản ứng hay chất tham gia.
- D. chất kết tủa hoặc chất khí.

Câu 2: (NB) Phản ứng tỏa nhiệt là phản ứng

- A. khi xảy ra kèm theo sự truyền nhiệt từ môi trường vào chất phản ứng.
- B. khi xảy ra kèm theo sự giải phóng nhiệt chất phản ứng ra môi trường.
- C. khi xảy ra kèm theo sự trao đổi nhiệt giữa các chất phản ứng với các chất trong môi trường.
- D. khi xảy ra kèm theo sự trao đổi nhiệt giữa các chất phản ứng.

Câu 3 (NB): Chọn phát biểu đúng trong các phát biểu sau.

- A. Mol là lượng chất có chứa N_A nguyên tử hoặc phân tử chất đó.
- B. Mol là khối lượng của chất có chứa N_A nguyên tử hoặc phân tử chất đó.
- C. Mol là thể tích của chất có chứa N_A nguyên tử hoặc phân tử chất đó.
- D. Mol là nồng độ của chất có chứa N_A nguyên tử hoặc phân tử chất đó.

Câu 4 (NB): Điều kiện chuẩn có nhiệt độ và áp suất giá trị là

- A. 0°C và 1 atm.
- B. 25°C và 1 atm.
- C. 25°C và 1 bar.
- D. 0°C và 1 bar.

Câu 5 (NB): Dung dịch base làm quỳ tím chuyển màu

- A. đỏ.
- B. trắng.
- C. vàng.
- D. xanh

Câu 6 (NB): $\text{pH} < 7$, môi trường có tính gì?

- A. Acid
- B. Kiềm
- C. Trung tính.
- D. Không xác định được.

Câu 7 (NB): Điều kiện để 2 dung dịch muối có thể phản ứng với nhau là

- A. có ít nhất 1 muối mới không tan hoặc ít tan.
- B. có ít nhất một muối mới là chất khí.
- C. cả hai muối mới bắt buộc không tan hoặc ít tan.
- D. các muối mới đều là muối tan.

Câu 8 (NB): Độ dinh dưỡng của phân lân là

- A. % K_2O .
- B. % P_2O_5 .
- C. % P.
- D. % PO_4^{3-} .



Câu 9 (TH): Trường hợp nào sau đây không xảy ra phản ứng hóa học?

- A. Đốt cao su có mùi hắc rất khó chịu.
- B. Trên bề mặt các hồ tiêu vôi để lâu ngày sẽ có lớp màng mỏng màu trắng.
- C. Quả bóng bay trên cao rồi nổ tung.
- D. Khi chiên trứng gà nếu đun quá lửa sẽ có mùi khét.

Câu 10 (TH): Thể tích của 0,5 mol khí CO₂ ở điều kiện chuẩn là

- A. 11,55 (lít).
- B. 11,2 (lít).
- C. 10,95 (lít)
- D. 12,395 (lít).

Câu 11 (TH): Đốt cháy 1,2 gam carbon cần a gam oxygen, thu được 4,4 gam khí carbondioxide. Tính a.

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

Câu 12 (TH): Điều không phải là biện pháp bón phân để giảm thiểu ô nhiễm của phân bón hóa học?

- A. Bón đúng loại.
- B. Bón đúng lúc.
- C. Bón đúng liều lượng.
- D. Bón vào trời mưa.

Câu 13 (VD): Khi đốt nến (làm bằng parafin), nến trải qua các giai đoạn sau

- Nến chảy lỏng thấm vào bấc.
- Nến lỏng hóa hơi.
- Hơi nến cháy trong không khí tạo thành carbon dioxide và hơi nước.

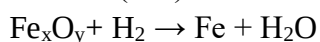
Giai đoạn nào của quá trình đốt nến xảy ra biến đổi vật lý, giai đoạn nào biến đổi hóa học?

- A. (1) biến đổi vật lý; (2) và (3) biến đổi hóa học.
- B. (1), (2) biến đổi vật lý; (3) biến đổi hóa học.
- C. (1), (3) biến đổi vật lý; (2) biến đổi hóa học.
- D. (2), (3) biến đổi vật lý; (1) biến đổi hóa học.

Câu 14 (VD): Biết tỉ khối của khí B so với oxi là 0,5 và tỉ khối của khí A đối với khí B là 2,125. Xác định khối lượng mol của khí A?

- A. 14 g/mol.
- B. 24 g/mol.
- C. 34 g/mol.
- D. 44 g/mol.

Câu 15 (VD): Cho sơ đồ phản ứng sau:



Tổng hệ số các chất sản phẩm là

- A. $x + y$.
- B. $2x + y$.
- C. $x + 2y$.
- D. $2x + 2y$.

Câu 16 (VD): Khi cho 200 gam dung dịch Na₂CO₃ 10,6% vào dung dịch HCl dư, khối lượng khí sinh ra là

- A. 8 gam.



- B. 10,2 gam.
- C. 12 gam.
- D. 8,8 gam.

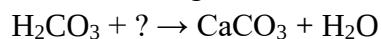
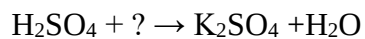
B. PHẦN TỰ LUẬN (6 điểm)

Câu 1. (1 điểm)

(NB) Hãy nêu các yếu tố làm thay đổi tốc độ phản ứng.

Câu 2: (3 điểm)

1) (NB) Hoàn thành các phương trình còn thiếu theo sơ đồ sau:



2) (VD) Cho các oxide sau: CaO , MgO , CO_2 , P_2O_5 , CO .

- Oxide nào có thể tác dụng được với HCl .
- Oxide nào có thể tác dụng được với NaOH .

Viết phương trình hóa học và phân loại các oxide trên.

Câu 3. (2 điểm)

1. (VD) Muốn pha 300 gam dung dịch HCl 2% từ dung dịch HCl 12% thì khối lượng dung dịch HCl 12% cần lấy là bao nhiêu?
2. (VDC) Đốt 16 lít CO trong bình với 6 lít O_2 . Sau phản ứng thu được 18 lít hỗn hợp khí. Tính hiệu suất của phản ứng.

[illegible]



Tài liệu khoa học tự nhiên lớp 8
