



ĐỀ KIỂM TRA 1 TIẾT CHƯƠNG PHẢN ỨNG HÓA HỌC – HÓA 8

I, TRẮC NGHIỆM KHÁCH QUAN (2 điểm)

Hãy khoanh tròn vào các chữ cái đặt trước câu trả lời đúng:

Câu 1: Phản ứng hóa học là gì ?

- A. Phản ứng hóa học là quá trình biến đổi từ chất này sang chất khác .
- B. Phản ứng hóa học gồm chất phản ứng và chất sản phẩm.
- C. Cả 2 đáp án trên đều đúng .

Câu 2: Khi nào có phản ứng hóa học xảy ra ?

- A. Phải tiếp xúc với nhau hoặc đến một nhiệt độ nhất định .
- B. Phải cần chất xúc tác .
- C. Cả A và B .

Câu 3: Phương trình hóa học là gì ?

- A. Phương trình hóa học biểu diễn ngắn gọn phản ứng hóa học .
- B. Phương trình hóa học gồm công thức hóa học của các chất trong phản ứng với hệ số thích hợp .
- C. A hoặc B đều được .

Câu 4: Ý nghĩa của phương trình hóa học là gì ?

- A. Cho ta biết có phản ứng hóa học xảy ra .
- B. Cho ta biết về tỉ lệ số nguyên tử , số phân tử giữa các chất trong phản ứng .
- C. Cả 2 đáp án trên đều sai .

II, TỰ LUẬN (8 điểm) :

Câu 1: Cân bằng các phương trình hóa học sau :

- a, $\text{Fe} + \text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2 \uparrow$
- b, $\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
- c, $\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NaOH} + \text{H}_2 \uparrow$
- d, $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \text{O}_2 \uparrow$
- e, $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + \text{Fe}$
- f, $\text{C}_x\text{H}_y + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Câu 2: Trong những quá trình sau đây đâu là hiện tượng vật lí, đâu là hiện tượng hóa học? Vì sao?

- a, Cacbon cháy trong không khí tạo ra khí cacbonic .
- b, Nung đá vôi lên , canxicacbonat chuyển dần thành vôi sống (canxi oxit) và khí cacbon đioxit thoát ra ngoài
- c, Cồn để trong lọ bị bay hơi .
- d, Sắt để ngoài không khí bị gỉ .

Câu 3: Cho 6,5 gam kẽm tác dụng với 7,3 gam axit clohidric tạo ra kẽm clorua có khối lượng là 13,6 gam và khí hiđro thoát ra ngoài.

- a, Viết PTHH .
- b, Tính khối lượng hiđro thoát ra ngoài ?



Câu 4: Có thể điều chế khí oxi bằng cách đun nóng 15,8 gam kali clorat trong ống nghiệm .
Biết rằng, chất rắn còn lại trong ống nghiệm nặng 12,6 gam .

a, Tính khối lượng khí oxi thu được ?

b, Biết H = 87,5 % , hãy tính khối lượng khí oxi thu được trên thực tế .

$$\text{Biết H} = \frac{\text{Khối lượng sản phẩm thu được trên thực tế}}{\text{Khối lượng sản phẩm thu được trên lý thuyết}} \cdot 100\%$$

www.hoc247.net

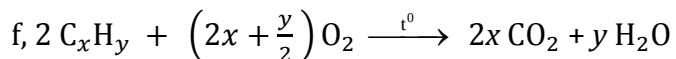
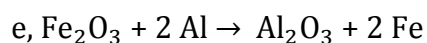
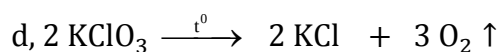
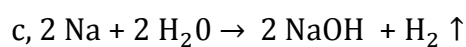
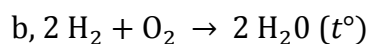
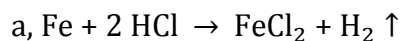
**ĐÁP ÁN****I. Phần trắc nghiệm**

Câu 1: A

Câu 2: C

Câu 3: C

Câu 4: B

II. Phần tự luận**Câu 1: (3 điểm)****Câu 2: (2 điểm)**

a, - Là hiện tượng hóa học

- Vì có chất mới tạo thành (cacbonic)

b, - Là hiện tượng hóa học

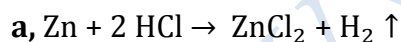
- Vì có chất mới tạo thành (canxi oxit, cacbon đioxit)

c, - Là hiện tượng vật lí

- Vì không có chất mới tạo thành (vẫn là cồn)

d, - Là hiện tượng hóa học

- Vì có chất mới tạo thành (gỉ)

Câu 3: (2 điểm)

b, Áp dụng ĐLBTKL, ta có :

$$m_{\text{Zn}} + m_{\text{HCl}} = m_{\text{ZnCl}_2} + m_{\text{H}_2}$$

$$\Rightarrow 6,5 + 7,3 = 13,6 + m_{\text{H}_2}$$

$$\Rightarrow m_{\text{H}_2} = 6,5 + 7,3 - 13,6$$

$$\Rightarrow m_{\text{H}_2} = 0,2 \text{ (g)}$$

Vậy khối lượng của hiđro thoát ra ngoài là : 0,2 (g)

Câu 4: (3 điểm)



a,



Áp dụng ĐLBTKL, ta có :

$$m_{\text{KClO}_3} = m_{\text{KCl}} + m_{\text{O}_2}$$

$$\Rightarrow 15,8 = 12,6 + m_{\text{O}_2}$$

$$\Rightarrow m_{\text{O}_2} = 15,8 - 12,6$$

$$\Rightarrow m_{\text{O}_2} = 3,2 \text{ (g)}$$

Vậy khối lượng của oxi thu được là : 3,2 (g)

b,

$$H = 87,5 \%$$

$$\Rightarrow \frac{m_{\text{O}_2\text{TT}}}{m_{\text{O}_2\text{LT}}} \cdot 100 \% = 87,5 \%$$

$$\Rightarrow \frac{m_{\text{O}_2\text{TT}}}{3,2} \cdot 100 \% = 87,5 \%$$

$$\Rightarrow m_{\text{O}_2\text{TT}} = \frac{87,5 \%}{100\%} \cdot 3,2$$

$$\Rightarrow m_{\text{O}_2\text{TT}} = 2,8 \text{ (g)}$$

Vậy khối lượng của oxi thu được trên thực tế là 2,8 (g)



Website **HOC247** cung cấp một môi trường **học trực tuyến** sinh động, nhiều **tiện ích thông minh**, nội dung bài giảng được biên soạn công phu và giảng dạy bởi những **giáo viên nhiều năm kinh nghiệm, giỏi về kiến thức chuyên môn lẫn kỹ năng sư phạm** đến từ các trường Đại học và các trường chuyên danh tiếng.

I. Luyện Thi Online

Học mọi lúc, mọi nơi, mọi thiết bị – Tiết kiệm 90%

- **Luyện thi ĐH, THPT QG:** Đội ngũ **GV Giỏi, Kinh nghiệm** từ các Trường ĐH và THPT danh tiếng xây dựng các khóa **luyện thi THPTQG** các môn: Toán, Ngữ Văn, Tiếng Anh, Vật Lý, Hóa Học và Sinh Học.
- **Luyện thi vào lớp 10 chuyên Toán:** Ôn thi **HSG lớp 9** và **luyện thi vào lớp 10 chuyên Toán** các trường **PTNK, Chuyên HCM (LHP-TĐN-NTH-GĐ), Chuyên Phan Bội Châu Nghệ An** và các trường Chuyên khác cùng **TS. Trần Nam Dũng, TS. Phạm Sỹ Nam, TS. Trịnh Thanh Đèo và Thầy Nguyễn Đức Tấn**.

II. Khoá Học Nâng Cao và HSG

Học Toán Online cùng Chuyên Gia

- **Toán Nâng Cao THCS:** Cung cấp chương trình Toán Nâng Cao, Toán Chuyên dành cho các em HS THCS lớp 6, 7, 8, 9 yêu thích môn Toán phát triển tư duy, nâng cao thành tích học tập ở trường và đạt điểm tốt ở các kỳ thi HSG.
- **Bồi dưỡng HSG Toán:** Bồi dưỡng 5 phân môn **Đại Số, Số Học, Giải Tích, Hình Học và Tổ Hợp** dành cho học sinh các khối lớp 10, 11, 12. Đội ngũ Giảng Viên giàu kinh nghiệm: **TS. Lê Bá Khánh Trình, TS. Trần Nam Dũng, TS. Phạm Sỹ Nam, TS. Lưu Bá Thắng, Thầy Lê Phúc Lữ, Thầy Võ Quốc Bá Cẩn** cùng đội HLV đạt thành tích cao HSG Quốc Gia.

III. Kênh học tập miễn phí

*HOC247 NET cộng đồng học tập miễn phí
HOC247 TV kênh Video bài giảng miễn phí*

- **HOC247 NET:** Website học miễn phí các bài học theo **chương trình SGK** từ lớp 1 đến lớp 12 tất cả các môn học với nội dung bài giảng chi tiết, sửa bài tập SGK, luyện tập trắc nghiệm miễn phí, kho tư liệu tham khảo phong phú và cộng đồng hỏi đáp sôi động nhất.
- **HOC247 TV:** Kênh **Youtube** cung cấp các Video bài giảng, chuyên đề, ôn tập, sửa bài tập, sửa đề thi miễn phí từ lớp 1 đến lớp 12 tất cả các môn Toán- Lý - Hoá, Sinh- Sử - Địa, Ngữ Văn, Tin Học và Tiếng Anh.