

## ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ I – Đề số 2

Môn: Khoa học tự nhiên 8

Bộ sách Cánh diều

BIÊN SOẠN: BAN CHUYÊN MÔN LOIGIAIHAY.COM



### Mục tiêu

- Ôn tập lý thuyết toàn bộ giữa học kì I của chương trình sách giáo khoa Khoa học tự nhiên 8.
- Vận dụng linh hoạt lý thuyết đã học trong việc giải quyết các câu hỏi trắc nghiệm và tự luận KHTN.
- Tổng hợp kiến thức dạng hệ thống, dần trải tất cả các chương của giữa học kì I – chương trình KHTN 8.

### I. Trắc nghiệm ( 7,5 điểm)

**Câu 1:** Công dụng của bình thủy tinh có nút nhám là

- A. đo khối lượng.                      B. đo thể tích.                      C. bảo quản hóa chất.                      D. đun nóng.

**Câu 2:** Trong các quá trình sau, quá trình nào xảy ra biến đổi vật lí?

- A. Đường cháy thành than.                      B. Cơm để lâu bị ôi thiu.  
C. Sữa chua lên men.                      D. Nước hóa rắn ở 0oC.

**Câu 3:** Sản phẩm của phản ứng: Sắt (iron) + hydrochloric acid → iron (II) chloride + hydrogen là

- A. sắt (iron).                      B. hydrochloric acid.  
C. iron (II) chloride.                      D. iron (II) chloride và hydrogen.

**Câu 4:** Những loại phản ứng nào sau đây cần phải cung cấp năng lượng trong quá trình phản ứng?

- A. Phản ứng đốt cháy cồn.                      B. Phản ứng quang hợp.  
C. Phản ứng đốt cháy xăng.                      D. Phản ứng đốt cháy que diêm

**Câu 5:** Số mol của 50g CaCO<sub>3</sub> là:

- A. 2                      B. 1                      C. 0,5                      D. 1,5

**Câu 6:** Biết phần trăm khối lượng đường trong 120g cốc nước đường là 1,8%. Khối lượng đường trong cốc nước đường là:

- A. 1,8g                      B. 2,16g                      C. 12g                      D. 18g

**Câu 7:** Khối lượng của CuSO<sub>4</sub> có trong 100ml dung dịch CuSO<sub>4</sub> 0,5 M là

- A. 80 gam  
B. 160 gam  
C. 16 gam.  
D. 8 gam.

**Câu 8:** Cho 4,8 gam Mg tác dụng với dung dịch chứa 3,65 gam hydrochloride acid(HCl) thu được magnesium chloride (MgCl<sub>2</sub>) và khí hydrogen. Thể tích khí H<sub>2</sub> thu được ở đktc là

- A. 2,2400 lít.  
B. 2,4790 lít.  
C. 1,2395 lít.  
D. 4,5980 lít.

**Câu 9:** Những phát biểu nào dưới đây là đúng?

- (a) Khi đốt củi, nếu thêm một ít dầu hỏa, lửa sẽ cháy mạnh hơn. Như vậy, dầu hỏa là chất xúc tác cho quá trình này.
- (b) Trong quá trình sản xuất rượu (ethylic alcohol) từ gạo, người rắc men gạo đã nấu chín (cơm) trước khi ủ vì men là chất xúc tác có tác dụng làm tăng tốc độ phản ứng chuyển hóa tinh bột thành rượu.
- (c) Một chất xúc tác có thể là chất xúc tác cho tất cả phản ứng.
- (d) Có thể dùng chất ức chế để làm giảm tốc độ của phản ứng.

A. 1                      B. 2                      C. 3                      D. 4

**Câu 10:** Dãy dung dịch/chất lỏng nào sau đây làm đổi màu quỳ tím thành đỏ?

- A.  $\text{HNO}_3$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{H}_3\text{PO}_4$ .                      B.  $\text{CH}_3\text{COOH}$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{HNO}_3$ .  
C.  $\text{HBr}$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ .                      D.  $\text{HCl}$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{KCl}$ .

**Câu 11:** Dãy chất nào sau đây chỉ gồm các base tan?

- A.  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ,  $\text{NaOH}$ ,  $\text{KOH}$ .  
B.  $\text{NaOH}$ ,  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{KOH}$ .  
C.  $\text{NaOH}$ ,  $\text{KOH}$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ .  
D.  $\text{Mg}(\text{OH})_2$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ,  $\text{KOH}$ .

**Câu 12:** Chất nào sau đây tác dụng được với dung dịch  $\text{NaOH}$ ?

- A.  $\text{Na}_2\text{O}$ .                      B.  $\text{CaO}$ .                      C.  $\text{SO}_2$ .                      D.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$ .

**Câu 13:** Phản ứng nào sau đây không tạo ra muối?

- A. Acid tác dụng với base.  
B. Kim loại tác dụng với oxygen.  
C. Acid tác dụng với oxide base.  
D. Base tác dụng với oxide acid.

**Câu 14:** Dung dịch X có  $\text{pH} = 3,0$ ; dung dịch Y có  $\text{pH} = 9,0$ . Kết luận nào sau đây về dung dịch X và Y là đúng?

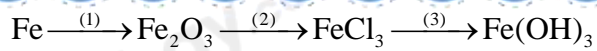
- A. Cả X và Y đều là dung dịch acid.  
B. Cả X và Y đều là dung dịch base.  
C. X là dung dịch acid, Y là dung dịch base.  
D. X là dung dịch base, Y là dung dịch acid

**Câu 15:** Công thức hóa học của một trong các loại phân đạm là

- A.  $\text{KCl}$ .  
B.  $\text{NaCl}$ .  
C.  $\text{MgSO}_4$ .  
D.  $\text{NH}_4\text{NO}_3$

## II. Tự luận (2,5 điểm)

**Câu 1:** Hoàn thành dãy chuyển hóa sau



**Câu 2:** Cho một chiếc đinh sắt vào 20 ml dung dịch  $\text{CuSO}_4$  0,1 M. Sau phản ứng kết thúc, thấy có kim loại màu đỏ được tạo thành.

- Viết phương trình hóa học của phản ứng xảy ra
- Giả sử  $\text{CuSO}_4$  trong dung dịch phản ứng hết, tính khối lượng kim loại màu đỏ được tạo ra

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com