

ĐỀ THI GIỮA HỌC KÌ I – Đề số 2**Môn: Khoa học tự nhiên 8****Bộ sách Kết nối tri thức với cuộc sống****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 8.
- Tổng hợp kiến thức dạng hệ thống, dần trải tất cả các chương của giữa học kì I – chương trình KHTN 8.

Câu 1: Dụng cụ như hình vẽ dưới đây có tên là gì?

- A. ống nghiệm B. cốc thủy tinh C. ống đong D. Bình tam giác

Câu 2: Trong số những quá trình dưới đây, cho biết có bao nhiêu quá trình xảy ra biến đổi hóa học?

- (a) quẹt diêm vào bỏ bao thấy diêm cháy lửa
 (b) thả vỏ trứng gà vào cốc nước giấm thấy có bọt khí sủi lên
 (c) cho nước vào tủ lạnh để làm đá
 (d) thổi hơi vào cốc nước sôi trong thấy có vẩn đục xuất hiện

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

Câu 3: Phản ứng hóa học là

- A. quá trình kết hợp các đơn chất thành hợp chất
 B. quá trình biến đổi chất này thành chất khác
 C. sự trao đổi của 2 hay nhiều chất ban đầu để tạo chất mới
 D. là quá trình phân hủy chất ban đầu thành nhiều chất

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 nguyên tử hydrogen trong 0,05 mol khí hydrogen là

- A. $3,01 \cdot 10^{22}$
 B. $3,01 \cdot 10^{23}$
 C. $6,02 \cdot 10^{22}$
 D. $6,02 \cdot 10^{24}$

Câu 6: Tính khối lượng (theo đơn vị gam) của hỗn hợp gồm 0,1 mol NaCl và 0,2 mol đường ($C_{12}H_{22}O_{11}$)

- A. 58,5g B. 68,4g C. 80g D. 74,25g

Câu 7: Khí nào sau đây nặng hơn không khí?

- A. H_2 B. O_2 C. CH_4 D. He

Câu 8: Chất nào sau đây là base không tan

- A. NaOH B. Al(OH)₃ C. Ba(OH)₂ D. Ca(OH)₂

Câu 9: Chất nào sau đây làm đổi màu quỳ tím thành đỏ:

- A. NaOH B. MgCl₂ C. H₂SO₄ D. Ba(NO₃)₂

Câu 10: Để điều chế CO₂ trong phòng thí nghiệm, người ta cho đá vôi (rắn) phản ứng với dung dịch hydrochloric acid. Phản ứng xảy ra như sau:



Biện pháp nào sau đây không làm phản ứng xảy ra nhanh hơn?

- A. Đập nhỏ đá vôi. B. Tăng nhiệt độ phản ứng.
C. Thêm CaCl₂ vào dung dịch. D. Dùng HCl nồng độ cao hơn.

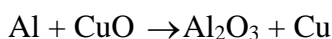
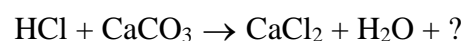
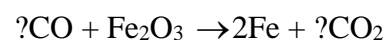
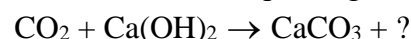
Câu 11: Khối lượng của CuSO₄ có trong 100ml dung dịch CuSO₄ 0,5 M là

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

Câu 12: Cho 6,48 g Al tác dụng hoàn toàn với dung dịch HCl dư, thu được muối AlCl₃ và khí H₂. Thể tích khí H₂ ở 25 °C, 1 bar là

- A. 17,8488 L. B. 8,9244 L.
C. 5,9496 L. D. 8,0640 L.

Câu 1: Hoàn thành phương trình sau



Câu 2: Cho 5,6 gam bột sắt tác dụng với 300ml dung dịch HCl 1M, thu được dung dịch X và V lít khí H₂.

- a) Tính V lít H₂ thu được ở điều kiện chuẩn.
b) Tính khối lượng muối thu được.

Câu 3: Nung nóng hỗn hợp gồm 7 g bột sắt và 5 g bột lưu huỳnh, thu được 11 g chất iron(II) sulfur màu xám. Biết rằng để cho phản ứng hoá hợp xảy ra hoàn toàn, người ta đã lấy dư lưu huỳnh. Tính khối lượng lưu huỳnh dư.

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiai

Loigiaihay.com

Loigiaihay.com

Loigiaiha

Loigiaihay.com

Loigiai