

BÀI TẬP HÓA HỌC 8 BÀI 17: BÀI LUYỆN TẬP 3

Câu 1: Chọn đáp án sai

- A. Hiện tượng vật lí là hiện tượng biến đổi mà vẫn giữ nguyên chất ban đầu
- B. Hiện tượng hóa học là là hiện tượng biến đổi tạo ra chất mới
- C. Thủy triều là hiện tượng hóa học
- D. Băng tan là hiện tượng vật lí

Câu 2: Hiện tượng hóa học là

- a. Xay tiêu
- b. Hiện tượng ma trôi
- c. Mưa axit
- d. Đồ ăn để lâu ngày bị ôi thiu
- e. Cáo đổi hướng chạy nên chó không đuổi theo được

- A. d, e
- B. b, c, d
- C. a, d
- D. b, c

Câu 3: Hướng dẫn giải hiện tượng mưa axit

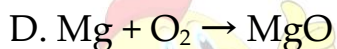
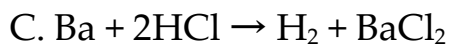
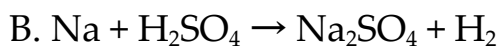
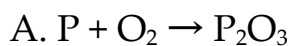
- A. Có sẵn trong tự nhiên

B. Sự bốc hơi của hơi nước ngưng tụ

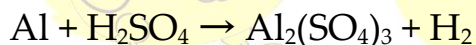
C. Thể hiện tính axit khi có mưa

D. Do SO_2 và NO gây ra khi nước mưa có độ pH dưới 5,6 tác động chính là do con người

Câu 4: Phương trình đúng là



Câu 5: Hệ số của Al trong phản ứng sau là



A. 1

B. 2

C. 3

D. 4

Câu 6: Cho 3 g sắt cháy trong không khí sinh ra 5,04 sắt (II) oxit. Tính m của oxi

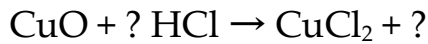
A. 2,4 g

B. 2,04 g

C. 2,1 g

D. 2,24 g

Câu 7: Chọn hệ số thích hợp và công thức hóa học của chất còn thiếu



A. H_2O & 1:2:1:1

B. H_2 & 1:1:1:1

C. H_2O & 1:2:1:2

D. O_2 & 1:1:1:1

Câu 8: Chọn đáp án đúng

Trong phản ứng hóa học, hạt vi mô nào được bảo toàn

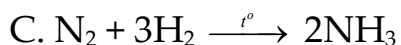
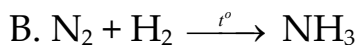
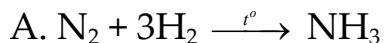
A. Hạt phân tử

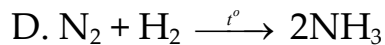
B. Hạt nguyên tử

C. Cả 2 loại hạt

D. Không có hạt nào

Câu 9: Chọn phương trình đúng khi nói về khí nitơ và khí hidro





Câu 10: Để bảo quản Na trong phòng thí nghiệm, người ta dùng cách nào

- A. Ngâm trong nước
- B. Ngâm trong rượu
- C. Ngâm trong dầu hỏa
- D. Bỏ vào lọ đầy kín

Câu 11. Dấu hiệu nào cho ta thấy có phản ứng hóa học xảy ra?

- A. Có chất kết tủa sinh ra (không tan)
- B. Có chất khí bay lên
- C. Có sự biến đổi màu sắc quan sát được
- D. Tất cả các dấu hiệu trên

Câu 12. Sục khí cacbonic vào dung dịch natri hidroxit thu được dung dịch natri cacbonat và nước. Phương trình của phản ứng hóa học trên là:

- A. $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- B. $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- C. $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{NaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- D. $\text{NaOH} + \text{CO}_2 \rightarrow \text{NaCO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

Câu 13. Hòa tan 15,3 gam bari oxit vào nước thu được 17,1 gam Bari hidroxit. Khối lượng nước đã tham gia phản ứng là:

- A. 1,8 gam B. 3,6 gam C. 0,9 gam D. 2,4 gam

Câu 14 Cho kim loại sắt vào bình đựng khí clo thu được sắt (III) clorua. Tổng hệ số tất cả các chất tham gia phản ứng là:

- A. 8 B. 7 C. 5 D. 6

Câu 15. Cho phương trình hóa học sau: $\text{CaCO}_3 + ? \text{HNO}_3 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$. Hệ số còn thiếu trong dấu ? để hoàn thành phương trình hóa học trên là:

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

Đáp án Câu hỏi trắc nghiệm Hóa học 8

1.C	2.B	3.D	4.C	5.B
6.B	7.A	8.B	9.C	10.D
11.D	12.A	13.A	14.C	15.D

Câu 5: $2\text{Al} + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2$

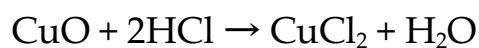
Câu 6: Áp dụng định luật bảo toàn khối lượng có

$$m_{\text{Fe}} + m_{\text{O}} = m_{\text{FeO}}$$

$$\Leftrightarrow 3 + m = 5,04$$

$$\Leftrightarrow m = 2,04 \text{ (g)}$$

Câu 7: Cu đẩy H trong HCl để thành muối clorua và nước



Câu 9: Khi cho khí N_2 tác dụng với H_2 trong điều kiện thích hợp sinh ra khí amoniac NH_3

Xem thêm tài liệu tại đây: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-8>



vndoc