

ÔN TRẮC NGHIỆM THI HK2 –HÓA 8 –SỐ 1.

Câu 1:

Trong số các tính chất sau, đâu là tính chất của khí oxi?

- A. Chất khí không màu, không mùi, nặng hơn không khí, tan trong nước.
- B. Tan nhiều trong nước.
- C. Hóa lỏng ở 183°C .
- D. Nhẹ hơn không khí.

Câu 2:

Oxit là hợp chất được tạo thành từ

- A. Oxi và kim loại.
- B. Oxi và phi kim.
- C. Oxi và một nguyên tố hóa học khác.
- D. Một kim loại và một phi kim.

Câu 3:

Một mol XO_2 có khối lượng bằng hai lần khối lượng mol oxi. Nguyên tố X là

- A. S (lưu huỳnh).
- B. C (cacbon).
- C. N (nitơ).
- D. Si (silic).

Câu 4:

Có thể thu khí hidro bằng phương pháp đẩy nước và đẩy không khí vì hidro

- A. Là chất khí.
- B. Nhẹ hơn không khí và ít tan trong nước.
- C. Nặng hơn không khí.
- D. Có nhiệt độ hóa lỏng thấp.

Câu 5:

Trong các chất dưới đây chất nào làm cho quỳ tím hóa xanh là:

- A. Axit.
- B. Nước.
- C. Nước vôi.
- D. Rượu (cồn).

Câu 6:

Cho các bazơ sau: LiOH , NaOH , KOH , Ca(OH)_2 , Mg(OH)_2 , Al(OH)_3 , Fe(OH)_3 . Dãy bazơ tan trong nước tạo thành dung dịch kiềm là

- A. KOH , LiOH , NaOH , Al(OH)_3 .
- B. Ca(OH)_2 , KOH , LiOH , NaOH .
- C. Al(OH)_3 , NaOH , Mg(OH)_2 , KOH .
- D. Ca(OH)_2 , LiOH , Cu(OH)_2 , Mg(OH)_2 .

Câu 7:

Trong số các khái niệm sau đây, khái niệm nào không cùng loại?

- A. Độ tan.
- B. Dung dịch.
- C. Dung dịch bão hòa.
- D. Dung dịch chưa bão hòa.

Câu 8:

Hòa tan 50 gam NaCl vào 450 gam nước thì thu được dung dịch có nồng độ :

- A. 15%.
- B. 20%.
- C. 10%.
- D. 5%.

Câu 9: Muốn thêm nước vào 2 lít dd NaOH 1M để thu được dd có nồng độ 0,1M thì lượng nước phải thêm vào là:

- A. 20 lít.
- B. 16 lít.
- C. 18 lít.
- D. 22 lít.

Câu 10: Hòa tan 117g NaCl vào nước để được 1,25 lit dung dịch. Dung dịch thu được có nồng độ mol là:

- A. 1,8M.
- B. 1,7M.
- C. 1,6M.
- D. 1,5M.
