

I. TRẮC NGHIỆM (3 Đ)

Khoanh tròn chữ cái của câu trả lời đúng.

1. Hợp chất nào sau đây là Oxit.

- A.NaCl B.NaOH C.Na₂O D.NaNO₃

2. Hợp chất nào sau đây là Bazơ

- A .K₂O. B.KCl C.Ba(OH)₂ D.HCl

3. Muối nào sau đây là muối A xít.

- a. CaCO₃ B.Ca(HCO₃)₂ C. CaCl₂ D.CaSO₄

4. Bazơ Nào sau đây tan được trong nước.

- A.Fe(OH)₃ B.Cu(OH)₂ C.NaOH D.Al(OH)₃

5. Cho các phản ứng hóa học sau:



a. Phản ứng nào là phản ứng phân hủy.

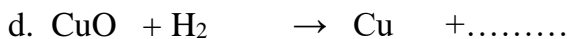
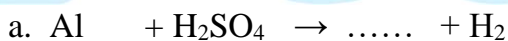
- A. 1,2,3 B.1,2,4 C.2,4,5 D.3,4,6

b. Phản ứng nào là phản ứng hóa hợp.

- A. 2,4,6 B.4,5,6 C.1,3,6 D.2,3,6

II. TỰ LUẬN (7 Đ)

1. Bỏ túc và hoàn thành phương trình phản ứng sau:



2 Trình bày tính chất hóa học của Oxi.

3. Hòa tan hoàn toàn 11,2 gam Fe vào dung dịch axit sun fu ric. Tính

a. Thể tích khí hi đro sinh ra ở đktc

b. Khối lượng của muối sắt II sunfat (FeSO₄) tạo thành

4. Một dung dịch CuSO₄ có khối lượng riêng là 1,206 g/ml. Khi cô cạn 165,84 ml dung dịch này người ta thu được 36 gam CuSO₄, Hãy xác định nồng độ phần trăm của dung dịch CuSO₄ đã dùng.

(Biết Fe= 56: H= 1: S=32: O =16: Cu= 64)

-----**HẾT**-----

(Giám thị coi thi không giải thích gì thêm)

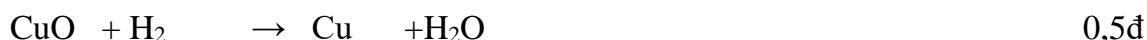
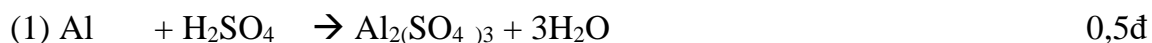
Chúc các em làm bài kiểm tra tốt!

ĐÁP ÁN:**I. TRẮC NGHIỆM:**

Từ câu 1 – 6 mỗi câu chọn đúng

0,5đ

1C; 2C; 3B; 4C; 5aC;5bC;

II. TỰ LUẬN:**Câu 1:**

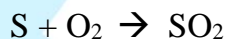
Mỗi PTHH viết đúng

Câu 2:

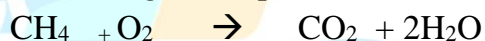
- Tác dụng với kim loại



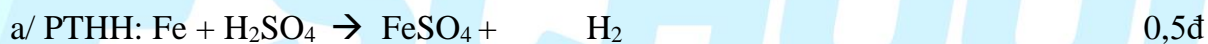
- Tác dụng với phi kim loại



- Tác dụng với hợp chất

**Câu 3:**

- Số mol Fe = 0,2(mol) 0,5đ



- Số mol H₂ = 0,2(mol) 0,5đ

- Thể tích H₂ = 4,48 lít 0,5đ

b/ Theo PTHH ta có: Số mol FeSO₄ = 0,2mol.

Khối lượng của FeSO₄ = 0,2* 160 = 32 (g) 0,5đ

Câu 4:

- Khối lượng của dung dịch = 11,206 *165,84 = 200g

0,5đ

- Nồng độ % của dung dịch = 36*100/200 = 18% 0,5đ