

Họ và tên:

| Điểm | Lời nhận xét |
|------|--------------|
| | |

Đề bài

Câu 1: (3 điểm)

- Nêu tính chất hoá học của hiđro. Viết phương trình hóa học minh họa.
- Độ tan của một chất trong nước là gì? Độ tan của chất rắn phụ thuộc vào nhiệt độ như thế nào?

Câu 2: (2 điểm)

Đọc tên của những chất có công thức hóa học ghi dưới đây:

- NaOH, Fe(OH)₃, HCl, H₂SO₄.
- Na₂SO₃, AgNO₃, FeCl₂, Ca(HCO₃)₂.

Câu 3: (2 điểm)

- Hoà tan 10 gam đường vào 40 gam nước. Tính nồng độ phần trăm của dung dịch.
- Trong 200 ml dung dịch có hoà tan 20 gam NaOH. Tính nồng độ mol của dung dịch.

Câu 4: (2 điểm)

Đốt cháy 42 gam sắt trong bình chứa 13,44 lít khí oxi (đktc) tạo thành oxit sắt từ.

- Sắt hay oxi, chất nào còn dư và số mol chất còn dư là bao nhiêu?
- Tính khối lượng oxit sắt từ tạo thành?

Câu 5: (1 điểm)

Giải thích tại sao:

- Khi nhốt một con châu chấu vào một lọ nhỏ rồi đậy nút kín, sau một thời gian con châu chấu sẽ chết dù có đủ thức ăn.
- Khi tắt đèn cồn người ta đậy nắp đèn lại.

(Cho: H = 1; O = 16; Fe = 56; Na=23)

----- **HẾT** -----

* Thí sinh không được sử dụng tài liệu, cán bộ coi thi không giải thích gì thêm.

* Họ và tên thí sinh: SBD: Phòng thi: