

I. Nội dung kiến thức:

- Chương 1. Hợp chất vô cơ.
- Chương 2. Kim loại.
- Chương 3. Phi kim – Sơ lược bảng tuần hoàn các nguyên tố
Giới hạn đến hết bài 26 – Chlorine

II. Cấu trúc đề kiểm tra

Phần I. Trắc nghiệm: 3,0 điểm, 12 câu.

- Phân loại hợp chất; Tính tan của base, muối
- Tính chất hóa học;
- Hiện tượng thí nghiệm;
- Làm sạch muối hoặc kim loại;
- Nhận biết kim loại; Nhận biết dung dịch Acid, Base, Muối;
- Phương pháp, phương trình hóa học sản xuất các chất; Ứng dụng các chất;

Phần II. Tự luận: 7,0 điểm

1. Dạng 1. Viết phương trình phản ứng

- Chuỗi phản ứng;
- Chọn chất phản ứng.

2. Dạng 2. Kỹ năng phòng thực hành

2.1. Trình bày phương pháp hóa học nhận biết chất và viết phương trình hóa học.

- *Dung dịch: Acid, Base, Muối*
- *Chất rắn: kim loại*

2.2. Mô tả hiện thí nghiệm và viết phương trình:

- *Ôn các thí nghiệm trong tính chất hóa học và bài tập trong sách giáo khoa.*

2.3. Làm sạch muối, kim loại.

Nguyên tắc:

- *Làm sạch muối – dùng kim loại;*
- *Làm sạch kim loại – dùng dung dịch muối.*

3. Dạng 3. Bài toán hỗn hợp

Các trường hợp ví dụ:

- TH 1: Hỗn hợp Fe và FeO phản ứng với dung dịch acid;
- TH 2: Hỗn hợp Fe và Fe(OH)₂ phản ứng với dung dịch acid;
- TH 3: Hỗn hợp FeO và FeCO₃ phản ứng với dung dịch acid;
- TH 4: Hỗn hợp Fe(OH)₂ và FeCO₃ phản ứng với dung dịch acid.

4. Dạng 4. Vận dụng kiến thức giải quyết tình huống thực tiễn

- Phân bón hóa học

- Ăn mòn kim loại – Bảo vệ kim loại khỏi bị ăn mòn
- Ứng dụng của các chất.

III. Thời gian kiểm tra:

- Thứ sáu, ngày 15 tháng 12 năm 2023
- Thời gian bắt đầu kiểm tra: 7 giờ 15 phút
- Thời gian làm bài: 45 phút

Lưu ý: Học sinh được sử dụng bảng tính tan

Chúc các bạn học sinh khối 9 ôn tập tốt, làm bài kiểm tra cuối kì 1 đạt kết quả cao!

Nhóm giáo viên Hóa 9