|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT QUẬN LONG BIÊN  TRƯỜNG THCS ĐÔ THỊ VIỆT HƯNG | **MỤC TIÊU – MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I**  **MÔN HÓA HỌC 9 – NĂM HỌC 2015-2016** |

**I. Mục tiêu:**

1. Kiến thức: Kiểm tra đánh giá hs kiến thức về phần hóa học vô cơ như: các loại hợp chất vô cơ, kim loại.

2. Kĩ năng: Rèn kĩ năng viết phương trình hóa học dựa vào tính chất và mối quan hệ giữa các chất vô cơ. Kĩ năng tính toán hóa học, vận dụng kiến thức hóa học giải thích hiện tượng trong thực tiễn.

3. Thái độ: Ham mê học tập và nghiêm túc trong kiểm tra thi cử.

**II. Ma trận:**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Nội dung | Mức độ kiến thức , kĩ năng | | | | | | | Tổng |
| Biết | | Hiểu | | Vận dụng | | Vận dụng cao |
| TNKQ | TL | TNKQ | TL | TNKQ | TL |  |
| 1- Các loại hợp chất vô cơ | 2  (1đ) | 1  (1đ) |  | 6  (3đ) |  |  | 1  (0,5đ) | 10  (5,5đ) |
| 2- Dãy HĐHH của KL | 2  (1đ) |  |  |  |  |  |  | 2  (1đ) |
| 3- Kim loại |  |  | 2  (1đ) |  |  |  |  | 2  (1đ) |
| 4 - Tính theo phương trình hoá học |  |  |  |  |  | 2  (2,5đ) |  | 2  (2,5đ) |
| Tổng | 4  (3đ) | 1  (1đ) | 2  (1đ) | 6  (3đ) |  | 2  (2,5đ) | 1  (0,5đ) | 16  (10đ) |

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT QUẬN LONG BIÊN  TRƯỜNG THCS ĐÔ THỊ VIỆT HƯNG | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I**  **MÔN HÓA HỌC 9 – NĂM HỌC 2015-2016** |

1. **Phần trắc nghiệm: (3điểm)**

**Câu 1:** Theo chiều giảm dần độ hoạt động hóa học của kim loại, dãy nào sau đây đúng:

1. Zn, Fe, Al, Cu, Ag.
2. Al, Zn, Fe, Cu, Ag.
3. Fe, Cu, Zn, Ag, Au.
4. Fe, Al, Cu, Mg, Pb.

**Câu 2:** Khí SO2 được tạo thành từ phản ứng nào sau đây?

1. K2SO3 + HCl.
2. K2SO4+H2SO4.
3. S + O2.
4. CuCl+Na2SO3.

**Câu 3:** Có thể điều chế FeCl2 từ phương pháp nào sau đây?

1. Cho Fe tác dụng với dd HCl.
2. Cho bột FeO tác dụng với dd HCl.
3. Cho bột Fe tác dụng với dd CuCl2.
4. Bột Fe tác dụng với khí clo.

**Câu 4:** Rắc bột Al lên ngọn lửa đèn cồn. Hiện tượng nào xảy ra?

1. Bột nhôm cháy cho ngọn lửa màu xanh.
2. Bột nhôm cháy sáng, có chất rắn màu trắng ở xung quanh đèn cồn
3. Bột nhôm cháy sinh ra chất màu nâu đỏ.
4. Bột nhôm không cháy.

**Câu 5:** Dãy các kim loại nào phản ứng với nước ở nhiệt độ thường?

1. Al, Fe, Cu.
2. Na, Zn, Ag.
3. Na, K, Ca.
4. Fe, Zn, Ag.

**Câu 6:** Để làm sạch Ag từ hỗn hợp các bột kim loại: Fe, Al, Cu, Ag, người ta dùng dung dịch:

1. H2SO4 loãng.
2. HCl.
3. CuSO4.
4. AgNO3.
5. **Phần tự luận:**

***Câu 1 (3 điểm):*** Viết phương trình hóa học cho sơ đồ chuyển hóa sau:

**Fe  FeCl3  Fe(OH)3  Fe2O3  Fe2(SO4)3  FeCl3 FeCl2**

***Câu 2(3,5điểm)*:** Hòa tan hoàn toàn 12,1g hỗn hợp bột CuO và ZnO vào 150ml dd HCl 2M.

1. Viết phương trình hóa học.
2. Tính thành phần phần trăm theo khối lượng mỗi oxit trong hỗn hợp đầu.
3. Tính khối lượng dd H2SO­4 20% cần để hòa tan hỗn hợp trên.

***Câu 3 (0,5 điểm)*** Hãy giải thích tại sao bột nở (NH4)2CO3 lại có thể làm cho bánh to ra và xốp được?

Cho NTK Cu = 64, Zn = 65, O = 16, S = 32, H = 1

|  |  |
| --- | --- |
| PHÒNG GD&ĐT QUẬN LONG BIÊN  TRƯỜNG THCS ĐÔ THỊ VIỆT HƯNG | **ĐÁP ÁN ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I**  **MÔN HÓA HỌC 9 – NĂM HỌC 2015-2016** |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| I. Phần trắc nghiệm | |  |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | --- | | Câu1 | Câu2 | Câu3 | Câu4 | Câu5 | Câu6 | | b | a,c | a,b,c | b | c | d | | Mỗi câu 0,5đ |
| II. Phần tự luận | Câu 1  6 PT | Mỗi PT đúng 0,5đ |
| Câu 2  a) (1đ) Viết đúng PTHH (2 PT)  b) (1,5đ) Tính đúng số mol HCl  Tính đúng số mol CuO, ZnO  Tính đúng %khối lượng mỗi oxit  c, (1đ)  Tính đúng số mol H2SO4  Tính đúng khối lượng dd H2SO4 | Mỗi PT 0,5đ x2  0,5đ  0,5đ  0,5đ  0.5đ  0,5đ |
| Câu 3: Vì bột nở là muối (NH4) 2CO3 trôn cùng với bột cho vào lò nướng, muối (NH4) 2CO3 bị nhiệt phân tạo thành khí NH3 và CO2 Khí không thoát được khỏi bề mặt chất bột dẻo nên tạo thành các lỗ rỗng làm cho bánh phồng lên và xốp  PTHH:  (NH4)2CO3  NH3 + CO2  + H2O | HS nêu được ý đúng 0,25đ  Viết được PTHH 0,25đ |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Người ra đề | TTCM | BGH |

Vũ Thị Thanh Thảo Vũ Thị Thanh Thảo