|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|

|  |  |
| --- | --- |
| **TRƯỜNG THCS GIA THỤY****TỔ HÓA – SINH – ĐỊA****MÃ ĐỀ 02** Đề gồm 02 trang | **ĐỀ KIỂM TRA HỌC KÌ I****MÔN HÓA HỌC 9****Ngày 10/12/2018****Năm học: 2018 – 2019**Thời gian làm bài: 45 phút |

 |  |  |

HỌ VÀ TÊN: ........................................................................................LỚP: .................................

**Phần I: Trắc nghiệm (5 điểm) Ghi ra giấy kiểm tra chữ cái (A, B, C hoặc D) đứng trước phương án trả lời đúng:**

|  |  |
| --- | --- |
| **Câu 1 :** | Cặp chất nào sau đây có xảy ra phản ứng hóa học? |
| **A.** | Al và dung dịch H2SO4 đặc nguội | **B.** | Dung dịch NaCl và dung dịch CuSO4 |
| **C.** | CaO và dung dịch HCl | **D.** | Fe và dung dịch Al2(SO4)3 |
| **Câu 2 :** | Có thể dùng chất nào sau đây để nhận biết 2 kim loại nhôm và sắt? |
| **A.** | Dung dịch NaOH | **B.** | Dung dịch HCl | **C.** | H2O | **D.** | Dung dịch MgCl2 |
| **Câu 3 :** | Chất nào dưới đây tác dụng được với dung dịch NaOH? |
| **A.** | CuO | **B.** | Al  | **C.** | Cu  | **D.** | NO |
| **Câu 4 :** | Chọn cách sắp xếp các kim loại đúng theo chiều giảm dần độ hoạt động hóa học: |
| **A.** | Cu, Al, Mg, K | **B.** | K, Mg, Cu, Al | **C.** | K, Mg, Al, Cu | **D.** | Cu, Al, Mg, K |
| **Câu 5 :** | Thép được sản xuất theo nguyên tắc nào? |
| **A.** | Oxi hóa sắt có trong gang | **B.** | Khử sắt có trong gang |
| **C.** | Khử C, Si, Mn có trong gang | **D.** | Oxi hoá C, Si, Mn có trong gang |
| **Câu 6 :** | Canxi oxit có thể làm khô khí ẩm (khí có lẫn hơi nước) nào sau đây? |
| **A.** | Khí CO2 | **B.** | Khí CO | **C.** | Khí HCl | **D.** | Khí SO2 |
| **Câu 7 :** | Oxit lưỡng tính là |
| **A.** | hợp chất của tất cả các kim loại với oxi |
| **B.** | những oxit không tác dụng được với axit và không tác dụng được với dung dịch bazơ |
| **C.** | A. hợp chất của tất cả các phi kim với oxi |
| **D.** | những oxit vừa tác dụng được với axit vừa tác dụng được với dung dịch bazơ |
| **Câu 8 :** | Cho kim loại sắt tác dụng với chất nào sau đây tạo thành muối sắt hóa trị III? |
| **A.** | Dung dịch HCl | **B.** | Khí Cl2 | **C.** | Dung dịch CuCl2 | **D.** | Lưu huỳnh |
| **Câu 9 :** | Phương pháp nào sau đây được dùng để điều chế CaO (canxi oxit) trong công nghiệp |
| **A.** | Nung đá vôi trên ngọn lửa đèn cồn |
| **B.** | Nung thạch cao CaSO4 ở nhiệt độ cao trong lò nung vôi |
| **C.** | Cho canxi tác dụng trực tiếp với oxi  |
| **D.** | Nung đá vôi ở nhiệt độ cao trong lò nung vôi |
| **Câu 10 :** | Đất chua là do trong đất có axit. Để khử chua đất trồng ta dùng |
| **A.** | SO2 | **B.** | H2SO4 loãng | **C.** | NaCl | **D.** | CaO |
| **Câu 11 :** | Phương pháp nào sau đây được dùng để điều chế NaOH trong công nghiệp? |
| **A.** | Điện phân muối ăn có màng ngăn  |
| **B.** | Điện phân dung dịch muối ăn bão hòa có màng ngăn  |
| **C.** | Điện phân dung dịch muối natrisunfat bão hòa có màng ngăn  |
| **D.** | Điện phân dung dịch muối bão hòa có màng ngăn  |
| **Câu 12 :** | Để hòa tan hoàn toàn hỗn hợp bột CaO và CuO thì ta phải dùng dư |
| **A.** | dung dịch NaOH | **B.** | dung dịch muối NaCl |
| **C.** | dung dịch axit HCl | **D.** | Nước |
| **Câu 13 :** | ***Trang 1/2 – Mã đề 02***Chất nào sau đây tác dụng với dung dịch H2SO4 loãng tạo ra muối và nước? |
| **A.** | SO2 | **B.** | FeO | **C.** | CO | **D.** | Zn |
| **Câu 14 :** | Cho 4,05 gam nhôm vào 150ml dung dịch CuSO4 1M và dung dịch FeSO4 1M. Phản ứng hoàn toàn thu được chất rắn Y. Chất rắn Y là: |
| **A.** | Cu | **B.** | Fe | **C.** | Fe và Cu | **D.** | Al dư, Fe và Cu |
| **Câu 15 :** | Có 3 kim loại A, M, T đứng sau Mg trong dãy hoạt động hóa học. Biết A và M tác dụng với dung dịch H2SO4 loãng giải phóng khí hidro còn T không phản ứng với dung dịch H2SO4 loãng, M tác dụng với dung dịch muối của A và giải phóng ra A. Sắp xếp các kim loại A, M, T theo chiều tăng dần về mức độ hoạt động hóa học. |
| **A.** | T, A, M | **B.** | T, M, A | **C.** | M, A, T | **D.** | A, M, T |
| **Câu 16 :** | Hiện tượng nào sau đây là sự ăn mòn kim loại? |
| **A.** | Sắt bị nam châm hút ra khỏi hỗn hợp gồm sắt và lưu huỳnh |
| **B.** | Dây tóc bóng đèn điện bằng kim loại Vonfam (W) sáng đỏ khi có dòng điện chạy qua |
| **C.** | Thanh sắt nung nóng, dát mỏng và  uốn cong được |
| **D.** | Vỏ tàu thủy sau một thời gian sử dụng bị han gỉ |
| **Câu 17 :** | Nhúng thanh sắt có khối lượng 5,6 gam vào 100ml dung dịch CuSO4 2M đến phản ứng hoàn toàn. Lượng đồng sinh ra sau phản ứng là |
| **A.** | 6,4g  | **B.** | 25,6g | **C.** | 22,4g | **D.** | 12,8g |
| **Câu 18 :** | Kim loại nào sau đây dùng làm sạch dung dịch đồng nitrat có lẫn bạc nitrat? |
| **A.** | Cu | **B.** | K | **C.** | Ag | **D.** | Fe |
| **Câu 19 :** | Hiện tượng gì xảy ra khi nhôm cháy trong oxi ? |
| **A.** | Nhôm cháy sáng | **B.** | Sinh ra khí mùi hắc |
| **C.** | Không có hiện tượng gì xảy ra | **D.** | Nhôm nóng chảy |
| **Câu 20 :** | Phương trình hóa học nào sau đây viết đúng? |
| **A.** | MgO + H2SO4 🡪 MgSO4 + H2O  | **B.** | 2Fe + 3H2SO4 🡪 Fe2(SO4)3 + 3H2 |
| **C.** | Cu + H2SO4 🡪 CuSO4 + H2  | **D.** | FeCl2 + H2SO4  🡪 FeSO4 + 2HCl |

**Phần II. Tự luận (5 điểm)**

**Câu 21. (2,5 điểm)** Hãy viết PTHH thực hiện dãy chuyển đổi hoá học sau:

(4)

(5)

(1)

(2)

(3)

 Al AlCl­3 Al(OH)3 Al2O3 Al Al2(SO4)3

**Câu 22. (2,0 điểm)** Cho 2,7 gam một kim loại X có hóa trị III vào dung dịch axit clohiđric dư. Sau phản ứng thu được 3,36 lít khí ở điều kiện tiêu chuẩn.

a. Xác định kim loại X.

b. Tính khối lượng muối thu được.

**Câu 23. (0,5 điểm)** Để bảo vệ dao sắt đang sử dụng không bị ăn mòn cần phải làm gì? Vì sao?

--------------------HẾT-----------------------

***(Học sinh nộp lại đề cùng với bài làm)***

***Trang 2/2 – Mã đề 02***