|  |  |
| --- | --- |
| TRƯỜNG THPT NGÔ GIA TỰ**TỔ: HÓA HỌC** | **KHUNG MA TRẬN ĐỀ KIỂM TRA CUỐI HỌC KỲ II** **NĂM HỌC 2019 – 2020****Môn: HÓA HỌC – Khối lớp 12****Thời gian làm bài: 45 phút** |

**Hình thức kiểm tra: Trắc nghiệm khách quan**

**Số lượng câu hỏi : 32 câu**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **TT** | **Tên chủ đề**  | **Cấp độ tư duy**  | **Cộng** |
| **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Vận dụng thấp** | **Vận dụng cao** |
| **1** | Kim loại kiềm và hợp chất | - Vị trí, cấu hình electron lớp  ngoài cùng của kim loại kiềm.- Một số ứng dụng quan trọng - Tính chất vật lí - Phương pháp điều chế  | - Tính khử mạnh nhất trong các kim loại (tác dụng với nước, axit, phi kim).- Tính chất hoá học của một số hợp chất : NaOH (kiềm mạnh) ; NaHCO3 (lưỡng tính, phân huỷ bởi nhiệt) ; Na2CO3  | Giải được bài tập tổng hợp có nội dung liên quan. |  |  |
| Tổng số câu  | **2** | **2** | **1** |  | **5** |
| Tổng số điểm  | **0,50** | **0,50** | **0,25** |  | **1,25** |
| **2** | Kim loại kiềm thổ và hợp chất | - Vị trí, cấu hình electron lớp  ngoài cùng của kim loại kiềm thổ.- Một số ứng dụng quan trọng của hợp chât canxi ,...- Tính chất vật lí - Phương pháp điều chế | - Tính khử mạnh chỉ sau kim loại kiềm (tác dụng với oxi, clo, axit).- Khái niệm về nước cứng - - Cách làm mềm nước cứng. | Giải một số bài tập tìm tên kim loại, tính thành phần các chất trong hỗn hợp Bài toán CO2 tác dụng với Ca(OH)2 | Giải bài tập, H+ tác dụng HCO3-, CO32-. |  |
| Tổng số câu  | **3** | **2** | **1** | **1** | **7** |
| Tổng số điểm  | **0,75** | **0,50** | **0,25** | **0,25** | **1,75** |
| **3** | Nhôm và hợp chất của nhôm | - Vị trí, cấu hình electron lớp  ngoài cùng của nhôm.- Một số ứng dụng quan trọng - Tính chất vật lí - Phương pháp điều chế | - Tính chất hóa học- Nguyên tắc sản xuất- Tính chất vật lí và ứng  dụng - Tính chất lưỡng tính của  Al2O3, Al(OH)3: - Cách nhận biết ion nhôm  trong dung dịch. . | Giải một số bài tập tìm thành phần các chất trong hỗn hợp -Tính khối lượng boxit để sản xuất lượng nhôm xác định theo hiệu suất phản ứng. | Giải bài tập nhiệt nhômBT điện phân  |  |
| Tổng số câu  | **3** | **2** | **1** | **1** | **7** |
| Tổng số điểm  | **0,75** | **0,50** | **0,25** | **0,25** | **1,75** |
| **4** | Sắt và hợp chất của sắt | -Viết được cấu hình e nguyên tử sắt, cấu hình e của Fe2+, Fe3+-Tính chất vật lí của sắt-Tính chất vật lý, nguyên tắc điều chế : FeO, Fe(OH)2, muối sắt (II)-Tính chất vật lý, nguyên tắc điều chế : Fe2O3 Fe(OH)3, muối sắt (III)- Khái niệm, phân loại về gang,thép | - Sắt có tính khử trung bình. -Tính khử của hợp chất sắt (II)-Tínhbazơ của FeO,Fe(OH)2-Nguyên tắc sản xuất gang,  thép và các phản ứng xảy  ra trong quá trình luyện  quặng thành gang | Giải một số bài tập tính m, V khí, Vdd- Bài toán về sắt td với dd muối,với dd axit Cl,H2SO4 loãng | - Giải BT bảo toàn e, BT liên quan đến dãy điện hóa |  |
| Tổng số câu  | **4** | **2** | **2** | **1** | **9** |
| Tổng số điểm  | **1,00** | **0,50** | **0,50** | **0,25** | **2,25** |
| **5** | Nhận biết 1 số chất vô cơ |  | -Các phản ứng đặc trưng được dùng để phân biệt một số cation và anion trong dung dịch .-Cách tiến hành nhận biết các ion riêng biệt trong dung dịch. |  |  |  |
| Tổng số câu  |  | **1** |  |  | **1** |
| Tổng số điểm  |  | **0,25** |  |  | **0,25** |
| **6** | Hóa học và vấn đề phát triển kinh tế, xã hội, môi trường | − Biết một số chất có hại sức khỏe,  ô nhiễm môi trường − Biết cách bảo quản thực phẩm và một số biện pháp xử lí môi trường |  |  |  |  |
| Tổng số câu  | **1** |  |  |  | **1** |
| Tổng số điểm  | **0,25** |  |  |  | **0,25** |
| **7** | Tổng hợp chương |  |  | Vận dụng kiến thức của các chương để giải thích hiện tượng , đếm chất .. | Vận dụng kiến thức của các chương để giải các BT liên quan |  |
|  | Tổng số câu | **13** | **9** | **6** | **4** | **32** |
|  | Tổng số điểm | **4,0625** | **2,8125** | **1,875** | **1,250** | **10,0** |
|  | **Tỉ lệ %** | **40,625** | **28,125** | **18,75** | **12,50** | **100** |