**SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO QUẢNG NAM BẢNG ĐẶC TẢ KĨ THUẬT ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ II**

**NĂM HỌC: 2020 -2021**

**MÔN: HÓA LỚP 10 – THỜI GIAN LÀM BÀI: 45 phút**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | | **MỨC ĐỘ** | **MÔ TẢ** |
| **Halogen** | Khái quát nhóm halogen | Nhận biết | - Nêu được vị trí của nhóm halogen trong bảng hệ thống tuần hoàn, cấu hình electron nguyên tử, sự biến đổi tính chất vật lí, hóa học của các đơn chất halogen. |
| Thông hiểu | - Giải thích được tính chất hóa học cơ bản của halogen, mối liên hệ giữa cấu hình lớp electron ngoài cùng, độ âm điện, bán kính nguyên tử... với tính chất hoá học cơ bản của các nguyên tố halogen. |
| Đơn chất halogen | Nhận biết | - Nêu được cấu tạo phân tử, tính chất vật lí, hóa học, ứng dụng, điều chế các đơn chất halogen. |
| Thông hiểu | - Viết được phương trình hóa học của các phản ứng điều chế, tính chất hóa học.  - So sánh tính chất hóa học của các halogen.  - Nêu hiện tượng của các phản ứng xảy ra và giải thích.  - Giải các bài tập tính toán đơn giản liên quan đến thể tích khí, khối lượng chất tham gia phản ứng và sản phẩm tạo thành. |
|  | Vận dụng | - Giải bài tập: Xác định đơn chất halogen, tính thể tích khí, khối lượng đơn chất halogen trong phản ứng, |
| Vận dụng cao | - Giải quyết vấn đề thực tiễn liên quan đến kiến thức bộ môn. |
| Hợp chất halogen | Nhận biết | - Nêu được tính chất vật lí, hóa học, ứng dụng, điều chế các hợp chất halogen. |
| Thông hiểu | - Viết được phương trình phản ứng điều chế, tính chất hóa học.  - So sánh tính axit, tính khử của HCl, HBr, HI |
| Vận dụng | - Giải bài toán dung dịch axit HX tác dụng với kim loại, oxit kim loại, muối.  - Phân biệt được các hợp chất quen thuộc, dung dịch có các ion F-, Cl-, Br-, I-. |
| Vận dụng cao | - Giải quyết vấn đề thực tiễn liên quan đến kiến thức bộ môn.  - Giải bài toán bằng phương pháp bảo toàn khối lượng, tăng giảm khối lượng …  - Bài toán hình vẽ thí nghiệm |
| **Oxi – Lưu huỳnh** | Oxi - ozon. | Nhận biết | Nêu được:  - Vị trí, cấu hình electron lớp ngoài cùng của oxi, tính chất vật lý, tính chất hóa học của oxi, ozon.  - Phương pháp điều chế oxi, ứng dụng của oxi, ozon, sự tạo thành ozon. |
| Thông hiểu | - So sánh tính oxi hóa của oxi, ozon,  - Viết được phương trình phản ứng thể hiện tính chất hóa học của oxi, ozon; điều chế oxi.  - Phân biệt oxi, ozon bằng phương pháp hóa học. |
| Vận dụng | Tính % thể tích khí oxi và ozon trong hỗn hợp. |
| Lưu huỳnh | Nhận biết | Nêu được:  - Vị trí, cấu hình electron lớp electron ngoài cùng của nguyên tử lưu huỳnh.  - Tinh chất vật lý, tính chất hóa học của lưu huỳnh. |
| Thông hiểu | - Viết phương trình hóa học minh họa tính chất hoá học của lưu huỳnh. |
| Các hợp chất của lưu huỳnh. | Nhận biết | Nêu được:  - Công thức của hiđrosunfua, lưu huỳnh đioxit, lưu huỳnh trioxit ...  - Tính chất vật lý, tính chất hóa học các hợp chất của lưu huỳnh. |
| Thông hiểu | - Viết phương trình hóa học minh hoạ tính chất hóa học và điều chế.  - Phân biệt muối sunfat, axit sunfuric với các axit và muối khác. |
| Vận dụng | - Tính % thể tích khí H2S, SO2 trong hỗn hợp.  - Bài toán kim loại, oxit kim loại, hỗn hợp kim loại tác dụng với H2SO4.  - Tính toán lượng chất trong bài toán SO2, H2S với dung dịch kiềm. |

***Ghi chú:*** *HS được dùng bảng HTTH các nguyên tố hóa học.*

**----- Hết-----**