**NỘI DUNG THI LÊN LỚP - MÔN: HÓA HỌC 10**

**Nội dung**

* Chương 6: Oxi – lưu huỳnh

**Hình thức**

* **Phần 1:** ***(10 điểm)*** Trắc nghiệm: 20 câu – Thời lượng: 30 phút

( Mỗi câu 0,5 điểm/ câu)

* **Phần 2:** ***(10 điểm)*** Tự luận – Thời lượng: 20 phút
* Câu 1: Chuỗi phản ứng gồm 4 phản ứng bằng tên gọi. (4 điểm)
* Câu 2: Hiện tượng, phản ứng minh hoạ hiện tượng. (2 điểm)
* Bài toán: hỗn hợp 2 kim loại phản ứng với dung dịch H2SO4 loãng. ( 4 điểm)

**Cách tính điểm bài kiểm tra:**

**Điểm bài kiểm tra = Điểm phần 1 x 0,7 + điểm phần 2 x 0,3**

**MA TRẬN PHẦN TRẮC NGHIỆM**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Nội dung kiến thức** | **Đơn vị kiến thức** | **Nhận biết** | **Thông hiểu** | **Tổng** |
| **Oxi, ozon** | Oxi | 1 | 2 | 3 |
| Ozon | 1 | 1 | 2 |
| **Lưu huỳnh và hợp chất** | Đơn chất lưu huỳnh | 1 | 1 | 2 |
| Hyđrosunfua - Lưu huỳnh đioxit và lưu huỳnh trioxit | 3 | 2 | 5 |
| Axit sunfuric và muối sunfat | 3 | 3 | 6 |
| Thực hành lưu huỳnh và hợp chất | 1 | 1 | 2 |
|  | **Tổng** | **10** | **10** | **20** |