|  |
| --- |
| **HƯỚNG DẪN TỰ HỌC TẠI NHÀ TỪ NGÀY (17/2/2020-22/2/2020)*** **Các em học sinh tải tài liệu này trên trang web trường hoặc liên hệ gvcn hoặc giáo viên bộ môn để tự học tại nhà.**
* **Các em đọc kỷ phần lý thuyết để nắm kiến thức cơ bản của bài học, phần nào các em chưa rõ thì liên hệ với giáo viên bộ môn để hiểu rõ hơn.**
* **Sau khi đọc và hiểu phần lý thuyết, các em hoàn thành phần bài tập phía dưới trên giấy hoặc trên tài liệu này đã được in ra (phần bài tập làm dưới dạng viết tay).**
* **Các em nộp lại phần bài làm của mình cho giáo viên ngày bắt đầu đi học lại, điểm phần bài tập này sẽ được tính thành điểm hệ số 1.**
 |

**Bài 30: LƯU HUỲNH**

**Phần 1. Lý thuyết**

|  |
| --- |
| 1. **Tính chất vật lý:**
* Có 2 dạng thù hình: lưu huỳnh tà phương và lưu huỳnh đơn tà

-Thể rắn, màu vàng ở nhiệt độ thường1. **Tính chất hoá học:**

\*Tính oxi hoá và tính khử1/ Tính oxi hoá:a/ Tác dụng với nhiều kim loại → muối sunfua:b/ Tác dụng với khí hidro → hidrosunfua2/ Tính khử:* Tác dụng với nhiều phi kim:

1. **Điều chế:**

Đốt H2S trong điều kiện thiếu không khí2H2S + O2 (thiếu) 2S +2H2O Dùng H2S khử SO22H2S + SO2 →3S+H2O |

**Phần 2. Bài tập**

**Câu 1:** Viết ptpư của S (nếu có) với: O2, F2, C, Mg, Cu, Fe, H2, dd HCl, dd NaOH đậm đặc.

**Câu 2:** Viết hai phương trình phản ứng chứng tỏ:

* + - 1. Lưu huỳnh có tính khử.
			2. Lưu huỳnh có tính oxi hóa.

**Câu 3:** Viết PTPU cho dãy chuyển hóa sau:

a. SSO2H2SO4K2SO4KClAgClAgSO2HBr

b. H2SSSO2Na2SO3Na2SNa2SO4NaClCl2NaClO

c. KMnO4  O2  SO2  S  H2S  H2SO4 SO2

**Câu 4:** Đốt nóng hỗn hợp bột gồm 4,48 gam bột Fe và 1,6 gam bột S trong môi trường không có không khí. Xác định khối lượng các chất thu được sau phản ứng.

**Câu 5:** Đốt nóng hỗn hợp gồm 8,1 gam Al và 9,6 gam S trong môi trường không có không khí thu được chất rắn A.

1. Tính khối lượng các chất sau phản ứng?
2. Hòa tan chất rắn A vừa đủ với 100 gam dd HCl. Tính nồng độ phần trăm của dd HCl.