

BÀI 30: LƯU HUỖNH

A. Những lí thuyết cần nắm

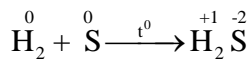
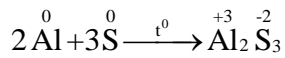
I. VỊ TRÍ, CẤU HÌNH ELECTRON NGUYÊN TỬ

- S thuộc ô thứ 16, chu kì 3, nhóm VIA.
- Cấu hình e: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$
- Độ âm điện: 2,58

II. TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA LƯU HUỖNH

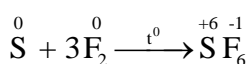
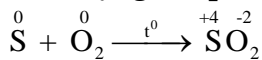
- Các số oxi hóa của có thể có của lưu huỳnh: -2, 0, +4, +6
- S vừa thể hiện tính oxi hóa vừa thể hiện tính khử.

1. Tác dụng với kim loại và hiđro



Trong các phản ứng này S thể hiện tính oxi hóa.

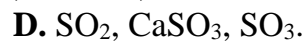
2. Tác dụng với phi kim



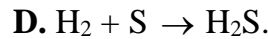
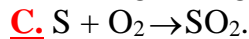
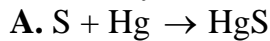
Trong các phản ứng này S thể hiện tính khử

B. Bài tập củng cố

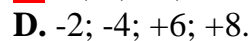
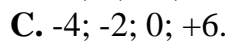
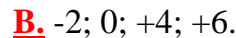
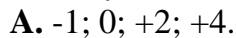
Câu 1: Trong nhóm chất nào sau đây số oxi hóa của S đều bằng +6?



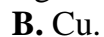
Câu 2: Lưu huỳnh thể hiện tính khử trong phản ứng nào sau đây?



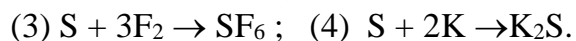
Câu 3: Lưu huỳnh có các số oxi hóa sau:



Câu 4: Lưu huỳnh tác dụng với kim loại nào sau đây ngay ở nhiệt thường



Câu 5: Cho các phản ứng sau: (1) $\text{S} + \text{O}_2 \rightarrow \text{SO}_2$; (2) $\text{S} + \text{H}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{S}$;



S đóng vai trò chất khử trong những phản ứng nào?

