|  **SULFUR VÀ SULFUR DIOXIDE** |
| --- |

**I. SULSUR** 

***1. Trạng thái tự nhiên của Sulfur***

....................................................................................................................

....................................................................................................................

....................................................................................................................

***2. Cấu tạo, tính chất vật lí cơ bản của Sulfur đơn chất***

 - Cấu hình electron nguyên tử: ……………………………………

 - Sự phân bố electron trong ô orbital:



 - Vị trí: .……....…………………………………………………………

..………………...……………………………………………………….

 - Số oxi hóa thường gặp:



Dự đoán tính chất: …....…………………………………………………

 Phân tử: ……………………………………………………………..

 Tính chất vật lí:



 ………………………………………………………………………….

…………………………………………………………………………..

***3. Tính chất hóa học của Sulfur đơn chất*** 

| TN | Hiện tượng | Phương trình + kết luận |
| --- | --- | --- |
| Iron (Sắt) tác dụng với Sulfur | ..............................................................................................………………………………. | ............................................................................................................................................ |
| Hydrogen tác dụng với Sulfur | ............................................................................................................................................ | ............................................................................................................................................ |
| Sulfur tác dụng với Oxygen  | .................................................................................................. | .................................................................................................. |

***4. Ứng dụng của Sulfur đơn chất***

…..……………...…………………………………………………………

**II. SULFUR DIOXIDE**

1***. Tính chất vật lí*** ……………………………………………..…………

***2. Tính chất hóa học***

 a. Tính ……………………..

Các phương trình phản ứng :

…………………………………………………………………………….

………………………………………………………………….............

…………………………………………………………………………….

b. Tính ……………………..

Các phương trình phản ứng :

…………………………………………………………………………….

………………………………………………………………….............

…………………………………………………………………………….

 ***3. Ứng dụng***

………………………………………………………………….............

…………………………………………………………………………….

**4. Sulfur dioxide và nguồn gây ô nhiễm môi trường:**

a. Tác hại:……………………………………………………………….

b. Nguồn phát thải:………………………………………………………

c. Biện pháp giảm phát thải:……………………………………………

**III. LUYỆN TẬP**









