Không khí – Sự cháy

1. **Thành phần của không khí:**

Không khí là hỗn hợp của nhiều chất khí khác nhau, trong đó, khí oxi chiếm 21%, khí nitơ chiếm 78%, còn lại là các khí khác như khí cacbonic, hơi nước. Qua đó, ta thấy thể tích không khí gần như gấp 5 lần thề tích khí oxi, ta có công thức sau:

***V không khí = 5 . V O2***

Không khí nếu bị ô nhiễm sẽ gây ảnh hưởng nghiêm trọng đến sức khỏe con người, đời sống động thực vật, đồng thời phá hủy các công trình xây dựng. Do đó, ta phải xử lý khí thải của nhà máy, xe máy,... để hạn chế lượng khí độc hại đến mức thấp nhất. Trồng và bảo vệ cây xanh là biện pháp hữu hiệu nhất để bảo vệ không khí.

1. **Sự cháy và sự oxi hóa chậm:**

Sự cháy là sự oxi hóa có tỏa nhiệt và phát sáng.

Sự oxi hóa chậm là sự oxi hóa có tỏa nhiệt nhưng không phát sáng, sự oxi hóa chậm có thể chuyển thành sự cháy, đó là sự tự bốc cháy.

Để phát sinh sự cháy cần điều kiện:

* Chất phải nóng đến nhiệt độ cháy
* Phải cung cấp đầy đủ khí oxi.

Để dập tắt sự cháy, ta có thể thực hiện 1 hay đồng thời cả 2 biện pháp sau:

* Hạ nhiệt của chất cháy xuống dưới nhiệt độ cháy.
* Cách li chất cháy với khí oxi.