

TỐC ĐỘ PHẢN ỨNG VÀ CÂN BẰNG HOÁ HỌC

- ✓ Các phản ứng hoá học xảy ra nhanh, chậm rất khác nhau, nghĩa là xảy ra với tốc độ rất khác nhau. Nếu một phản ứng hoá học xảy ra chậm ở điều kiện thường thì bằng cách nào có thể tăng được tốc độ của nó lên ?
- ✓ Có phải mọi phản ứng đều chuyển hoá hoàn toàn các chất phản ứng thành các sản phẩm không ? Nếu phản ứng chỉ xảy ra ở mức độ nào đó thì làm thế nào có thể tăng được hiệu suất chuyển hoá các chất phản ứng thành các sản phẩm ?



Đèn xì axetilen-oxi dùng để hàn, cắt kim loại. Nhiệt độ của ngọn lửa axetilen cháy trong oxi cao hơn nhiều (đạt khoảng 3000°C) so với cháy trong không khí.



Lơ Sa-tơ-li-ê
(H. Le Chatelier)
(1850 - 1936)