



TÍNH CHẤT HÓA HỌC CỦA ĐƠN CHẤT HALOGEN



Tính chất hóa học cơ bản của halogen là



- Trong các hợp chất, chỉ có SOH là -1, còn ngoài SOH là -1 có thể có số oxi hóa là: +1, +3, +5, +7
- Từ flo đến iot, tính oxi hóa của halogen

1

Tác dụng với KL

tác dụng với hầu hết các KL

tác dụng với tất cả các KL

NHÔM + IOT
 $\text{Al} + \text{I}_2$



xúc tác dùng
cho phản ứng là



T/d với hidro

Hợp chất **HX** sinh ra ở trạng thái hòa tan vào nước tạo dung dịch có tính

HF HCl HBr HI

Tính axit:

Tính khử:

3

T/d với nước

* Từ Flo đến Iot mức độ phản ứng

* hầu như không tác dụng với nước

* tác dụng mạnh với nước tạo O_2

* Nước clo gồm các chất

có tính tẩy màu vì là chất có tính oxi hóa mạnh



Flo muốn làm bạn với các nguyên tố khác nhưng lại có tính hay "tắt mắt" - chuyên đi lấy electron của người khác.

Chúng ta không có electron dư đâu. Đi đi!



Nước Javel gồm

☐ Cl_2

☐ NaCl

☐ H_2O

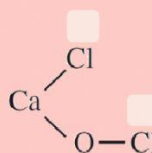
☐ NaClO

☐ NaOH



Clorua vôi

Clorua vôi là muối trong thành phần chứa loại gốc axit nên gọi là



T/d với muối halogenua yếu hơn



X_2 không thể là

