



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
thế có số oxi hóa là: +1, +3, +5, +7

ngoài SOH là -1 có



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

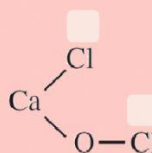
☐ NaClO

☐ 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

