

- \* العنصر يكون على شكل جزئ ثنائي الذرة
- \* لا يوجد على شكل ثنائي الذرة في الطبيعة
- \* تتصرف في التبرون تأكسد الهاليدات
- \* توجد في الطبيعة في شكل مركبات تسمى الهاليدات
- \* سامة ولها رائحة نفثة

Fe	→	الفلز
Cl	→	الكالور
Br	→	البروم
I	→	اليود
At	→	الاستاسين
Ts	→	التينساين

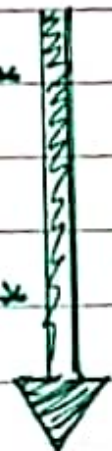
- \* تميل الى اكتساب الكترون وتكون ايون اداي سالب
- \* اداية التافو

\* تتكون مع اللافلزات مركبات تساهمية

\* تكون الفلزات مركبات ايونية

- ← كلوريد الهيدروجين
- ← بروميد الهيدروجين

- ← كلوريد الهيدروجين
- ← كلوريد اليوديد
- ← بروميد الفضة

<p>* ارتفاع درجات الغليان والانصهار</p> <p>* يقل النشاط الكيميائي</p> 	فلز كثيف لونه اذهر فاتح	Cl
	سائل ولون احمر غامق يهابية بخار لونه بني مدمر	Br
	هلب لونه رمادي يهابية بخار لونه بنفسجي	I