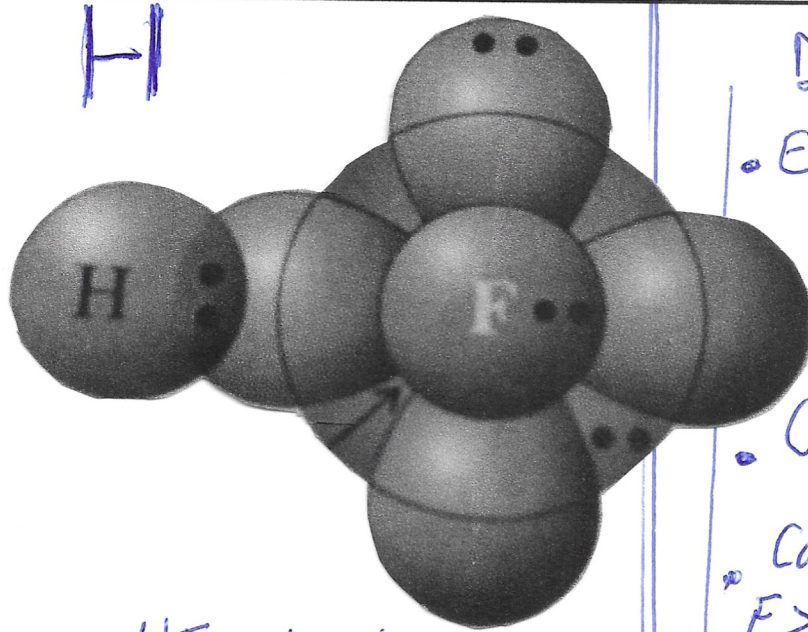


<> Fluorure d'Hydrogène

<> HF (Fluoric acid)

HF

Valeurs et



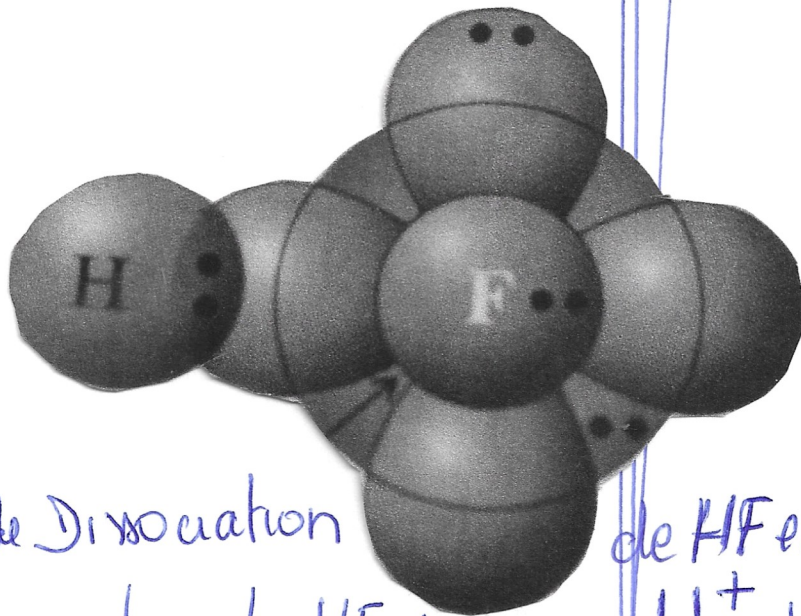
Definitions

- Energie de Dissociation
- % ionique: 43

• Configuration

• Caractère Oxydant
 $F > Cl > Br > I$

- La Liaison HF est polarisée.
- la charge négative est portée par F, qui attire à lui les électrons de liaisons.
- F^- est plus électro-négatif que H
- pKa de HF 3,2



- Energie de Dissociation de HF en $KJ.mol = 566$
- La Dissociation de HF donne H^+ et F^-
- x • le Fluor attire plus les électrons du Li que le Fluor ceux de H

Etude Homéopathique de

♦ HF ♦ Fluoric acid	♦ <u>Pôle OXYDANT</u>	<> Thyroïde
------------------------	-----------------------	-------------

<> Electronégativités de Pauling
<> H 2,2
<> C 2,6
<> N 3,0
<> O 3,4
<> F 4,0 *
<> Cl 3,2
<> Cs 0,79

♦ HF Libère	♦ L'ion H+	<> Et F- est sequestrè par
-------------	------------	-------------------------------

♦ Urinary Organs	♦ Brennen in der Urethra
------------------	--------------------------

<> Thyroïde -Struma	<> Dr. Woakes London
---------------------	------------------------

<> Geschwollenes Skrotum*	<> Gonflement Testicules
------------------------------	--------------------------

<> Remède Complémentaire	<> Silicea	
-----------------------------	------------	--