

Moment dipolaire expérimental de quelques molécules:

$1 \text{ Debye (D)} = 3.338 \times 10^{-30} \text{ C.m (unité SI)}$

substance	moment dipolaire (Debye)	substance	moment dipolaire (Debye)
HCN	2.93	CH <sub>3</sub> F	1.81
HCl	1.03	CH <sub>3</sub> Cl	1.87
HBr	0.78	CH <sub>3</sub> Br	1.80
HI	0.38	CH <sub>3</sub> I	1.64
H <sub>2</sub> O	1.85	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> Cl	2.05
H <sub>2</sub> S	0.95	<i>n</i> -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> Cl	2.10
NH <sub>3</sub>	1.49	<i>i</i> -C <sub>3</sub> H <sub>7</sub> Cl	2.15
SO <sub>2</sub>	1.61	CHF <sub>3</sub>	1.61
CO <sub>2</sub>	0.00	CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub>	1.58
CO	0.12	CH≡CCl	0.44
NO	0.16	CH <sub>3</sub> COCH <sub>3</sub>	2.85
KF	8.62	CH <sub>3</sub> OH	1.69
KCl	10.48	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	1.69
KBr	10.41	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> OH	1.70
LiH	5.883	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> NO <sub>2</sub>	4.08
B <sub>2</sub> H <sub>6</sub>	0.00	CH <sub>3</sub> NO <sub>2</sub>	3.50
H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>	2.20	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub> CH <sub>3</sub>	0.37

Moment dipolaire moyen, calculé pour quelques liaisons chimiques:

<i>liaison</i>	<i>moment dipolaire (debyes)</i>	<i>liaison</i>	<i>moment dipolaire (debyes)</i>
H-F	1,9	F-Cl	0,9
H-Cl	1,0	F-Br	1,3
H-Br	0,8	Br-Cl	0,6
H-I	0,4	C-H	(0,4)
H-O	1,5	C-F	1,4
H-N	1,3	C-Cl	1,5
H-P	0,4	C-Br	1,4
P-Cl	0,8	C-I	1,2
P-Br	0,4	C-O	0,7
As-F	2,0	C-N	0,2
As-Cl	1,6	C=O	2,3
As-Br	1,3		