

Tut' rentrée Chimie G: bonus ♥

La théorie VSEPR

La théorie VSEPR

Petit bonus pour introduire une notion importante du chapitre 2 aussi utilisée dans d'autres matières comme la Chimie Organique

La théorie VSEPR

VSEPR = Valence Shell Electron Pair Repulsion

Le type VSEPR de l'atome central se note **AX_nE_m**

Avec:

A= atome central

n= nombre d'atomes (X) liés à l'atome central (A). « n » varie de 2 à 6.

m= nombre de dnl (E) portés par l'atome central (A)

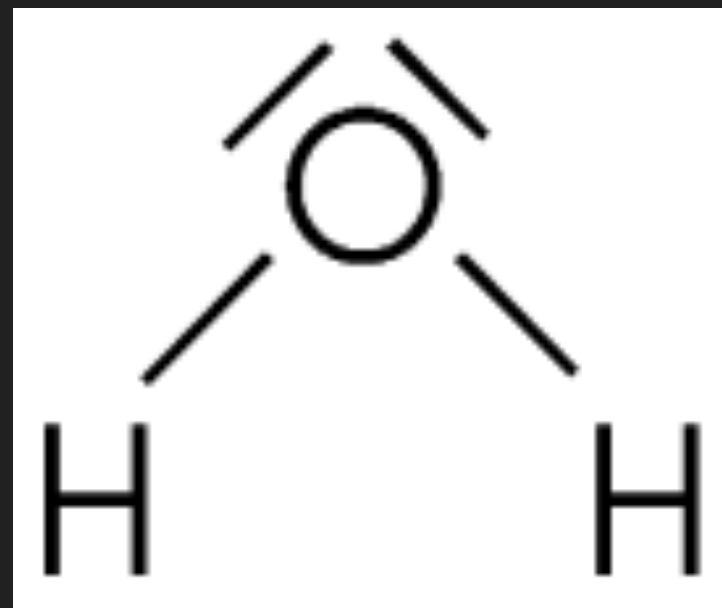
La théorie VSEPR



Exemple: l'atome d'oxygène de la molécule d'eau:

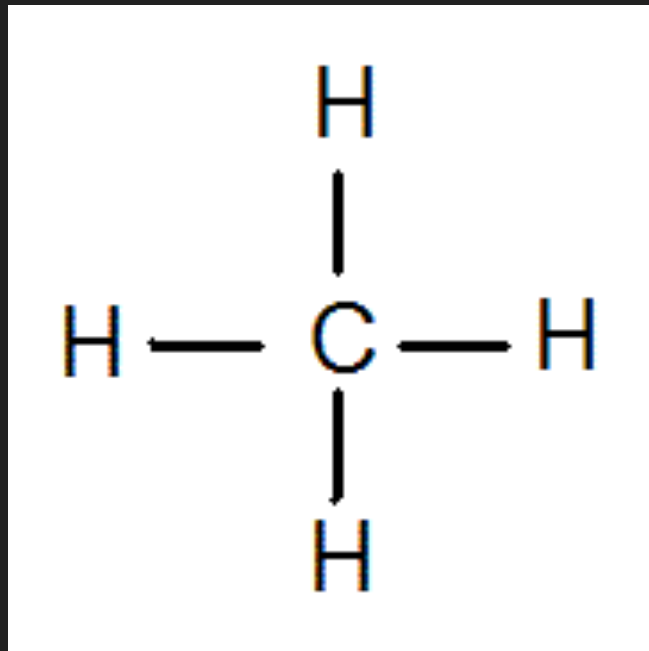
X: nombre de liaisons que fait l'atome d'O = 2 avec les 2 Hydrogènes

E: nombre de doublets non liants = 2 dnl



La théorie VSEPR

A vous de jouer: VSEPR du carbone dans le méthane (CH₄) ?



AX₄

La théorie VSEPR

Vous verrez dans le chapitre 2 (non fait à la TTR) comment cette théorie nous permet de prédire la structure tridimensionnelle des molécules

Pas de QCM sur ça au CCB de Chimie Générale!

Merci de votre attention 😊