FICHE DE PREPARATION N° / 2012-2013

BRANCHE : CHIMIE
S/BRANCHE : ATOMISTIQUE
SUJET DE REVISION : Liaison chimique
SUJET DE LECON : HYDRIDATION DES ORBITALES ATOMIQUES formation d'une molécule
MATERIEL DIDACTIQUE : Tableau périodique
Manuel UTILISE : Notions de la chimie 6éme BIKUBA

PROF : BAKELE YONGBA
CLASSE : 6 H
DATE :
HEURE :
INSTITUT : UJIO WA HERI
B.P : 383 BUNIA

Objectif opérationnel : Au terme de cette leçon chaque élève de la 6e M et G ayant bien suivi notre enseignant sera capable de représenter représente VSEPR

MARCHE DE LA LECON	
I.INTRODUCTION a) Rappel : Donner les structure électroniques des éléments dont Z = 5 Z=7 Z=12 Z = 15 b)Motivation : Comment représentez vous les structures hydride de l'hydrogène selon VSEPR ? c)Annonce du sujet : Aujourd'hui nous étudions le structure de xxx quelques élément suivant VSFPR	
II.DEVELOPPEMENT MATIERE ENSEIGNEE HYDRIDATION DES ORBITALES ATOMIQUES Exemples : formation des orbitales Atomiques 1.D'HYDROGENE Xxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxxx 2°DE CHLORURE D'HYDROGENE C'est toujours la formation d'une molécule	

Indiquer d'hybridation des Orbitales Atomiques pour

a) Hydrogène
b) Le chlore
c) Le carbone
d) Bore

Beryllium

a. HYBRIDATION DE CARBONE (Sp3)

C=Z=6

Sa structure atomique est : 1 s^2 , 2 s^2,2 p^1x , $2p^1$ y , le carbone allait avoir la valence + 2

Pour expliquer sa Reh valence une : 2 s quitte pour remplir l'orbitale 2 Pz et sa structure devient

1 s^2 , 2 s^2,2 p^1x , $2p^1$ Z

B) HYBRIDATION DE BORE (HYDRIDATION Sp^2)

La structure électronique est $1s^2$, $2s^2$,2ps, il allait avoir la valeur 1 pour expliquer sa trivalence é 2 s quitte pour occuper l'orbitale 2 p y et sa structure devient (1s , 2 s^1 , 2 px^1 2 p y^1

C) hybridation du BERYLLIUM / HYDRIDATION) Sp)

De Be : Z = 4

Sa structure électronique est 1 s^2 2 s^2 ,il serait comme on gaz rare. Pour expliquer sa valence 2, électron 2 s quitte pour occuper l'orbitale 2 px et sa structure devient 1 s^2 2 s^1 2 px^1

STRUCTURE SPATIALE DES MOLECULES COUALENTES

VSEPR :

V :valence

S : shelle

E : electron P: pain R : Repulsion	