

Question

mercredi 6 avril 2022 17:35

Règle de Hund ?

État dégénéré on maximise le spin

Dessiner les orbitale p ?

Qu'est qu'une OA ?

C'est une fonction d'onde

Le quelle représente l'orbitale atomique ?

Le nb l

Tableau périodique histoire ?

1846 Mendeleïev

Par masse croissante et famille chimique ce qui avec des trous

Nappe tache de café

Comment on appelle une espèce qui a le même nb de e- ?

Espèce iso électronique

Quelle espèce et iso e- avec Cl qui fait intervenir le soufre

S²⁻ le sulfure

C'est quoi le spin ?

Moment cinétique intrinsèque de e-

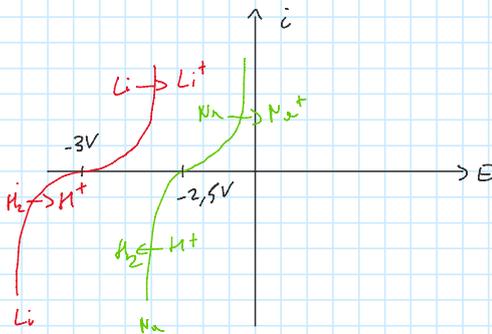
Le Nom des colonnes de oxygène et azote ?

Chalcogène Oxygène

Pnictogène Azote

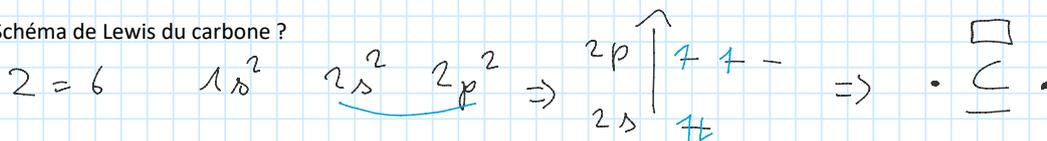
Le sodium dans l'eau a un $K_{Na} = 10^{49}$ $K_{Li} = 10^{51}$ ça ne correspond pas à une réaction qui augmente plus on descend ?

Ça vient du fait que le potentiel standard baisse quand on descend



Il faut prendre en compte la surtension

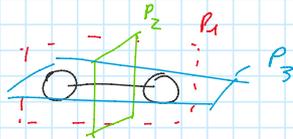
Schéma de Lewis du carbone ?



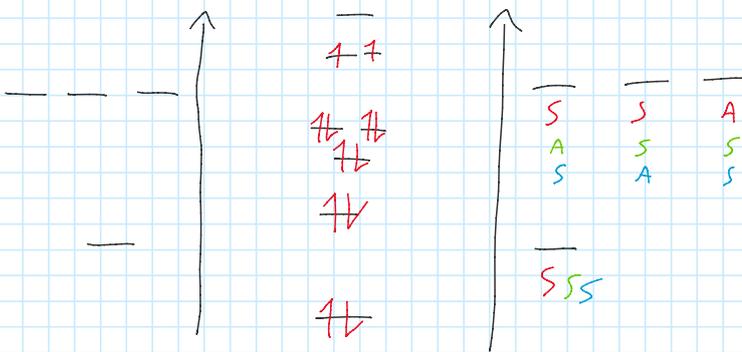
D'après la convention de Lewis ça devrait être ça mais comme 2s et 2p sont très proches en énergie on peut avoir les électrons seuls

Quelle autre modèle est arrivé après ?
Modèle de Slater

Le Diagramme de OA de O₂ ?



On voit que O₂ est paramagnétique alors que Lewis disait Diamagnétique



Règle de l'octet ?
C N O F c'est OBLIGATOIRE

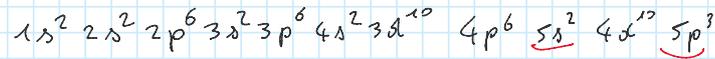
Molécule est tj neutre

Quelle à été la première échelle d'électronégativité
échelle de Mulliken moyenne entre affinité électronique et énergie d'ionisation

Échelle de Pauling la référence entre fluor avec Hydrogène

Antimoine (Sb) quelle est sa position ?

Sb Z=51



15^{ème} colonne 5^{ème} période

Lili NA K R(a) Baisser CS(son) FROce
BERnad M(an)Ge du CANard S(u)R un BATEau RAPide
C'est Simple GEstE S(o)N P(ro)Blematique
On Se SEns TELLment POvre

Ne pas perdre Na-Cl pour présenter la liaison covalent
CH₄ BH₃

Pour montrer les limites du modèle de Lewis O₂ c'est mieux