

Pour trouver la formule d'une molécule

1° Connaître ses anions avec leur charge et leur valence =

A) Mettre les + devant dans formule
Mettre les - derrière dans formule

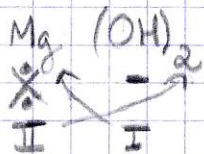
2° Connaître le seul groupement cation avec sa charge

NH_4^+ : ion ammonium

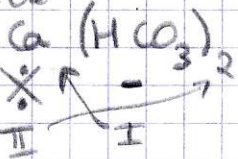


B) Ajouter des () ou/et des indices en croisant (les valences / les charges)

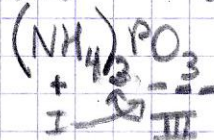
hydroxyde de magnésium
derrière devant



hydrogencarbonate de calcium
derrière devant



phosphite d'ammonium
derrière devant

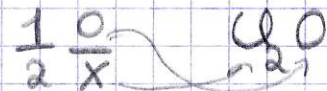


Exception : Pour les oxydes non métalliques XO

Petit Bonhomme ☺

≠ des groupements : molécule neutre
utiliser le préfixe = partie de mot devant oxyde
pas les valences

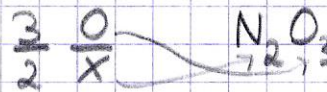
hémioxyde de chlore



monoxyde de carbone



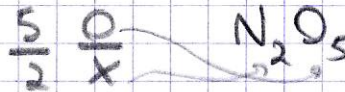
hémioxyde d'azote



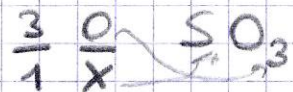
dioxyde de carbone



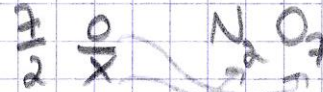
hémipentaoxyde d'azote



trioxyde de soufre



hémiseptaoxyde d'azote



Acides {2^e nom}

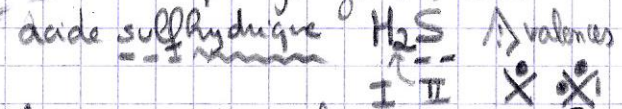
commencent par H avec un anion (tableau)

$X^{(-)}$ ou $XO^{(-)}$

utiliser le suffixe = partie de mot derrière

acide ... hydrique

signifie sans oxygène que hydrogène +



acide ... igré signifie riche en oxygène

H + groupement par ATE acide sulfurique H_2SO_4 I II

acide ... eux signifie pauvre en oxygène

H + groupement par ITE acide sulfureux H_2SO_3 I II