

**NC6: Attributs basiques de Bronsted ou de Lewis**

1) **IN** = Acide vient généralement de Bronsted (donneur  $H^+$ ), Lewis (accepteur au DNL) et de Lewis = adduct de Lewis (ex: Ammoniac)  $\Delta$  ces bases  $SR \neq !!$

2) **II** Reminat de grandeur caractéristique des RX A/B.  
 1) **PKA** d'1 couple A/B de Bronsted (30nm) **CHP259**.  
 Haup: dosage pt + conducti. (colori) / Mohr  $\rightarrow$  trace des couples  
 Rogner (ou latis pro) (Mohr d'halogène).

**III**  $\Delta$  Crite de brette + explicite variate de  $T \rightarrow$  tableurac  
 ions + Relativit' vinaigre.

Discours = Calcul degrades d'acide + PKA (+ Inconstitudo de  
 Equant relatif + sources d'ioniers) et Veg.  
 Equants de RX + caracterisato d'1 couple = PKa et RX  
 favorises si PKa elevees:  $CH_3COOH/CH_3COO^- \sim 4,5$  et  
 $H_2O/HO^- \sim 14$ . Ici: RX totale. Ici: RX totale.

II. Ici on a des couple mais pas de H (ms on peut  
 definir 1 crite de complexat' des actuels.

2) **fonctioe de formato d'1 Q (21) Gruberp 193. CHABP151**  
 Haup = Methode de job. Voir NC3.

$\Delta$  Reparato d'1 selute (ac brette) + Trace spectre UV et mesure A  
 a  $\lambda_{max} \rightarrow$  places au la crite et determiner y et de  
 spectroscopie. Dissoluto selute initiale penale mais ne  
 pas utiliser. Determinato KP.

Discours = HNO3 face la forte ioniq + evite hydroxydes  
 Couleur = transfert de charge  $H-1$  (transito d'1) spectroscopie  
 Def. d'1 Q en tout qui adduit de Lewis (Caro metallog) ac  
 des legends (base de Lewis)  
 Explicite determinato de KP.

II = On a montre com caracterises l'acide - brette de  
 voyans maintenant des appli. industrielles ou en synthese.

**II - Exploitation des propriétés acides - bases**

1) Pour séparer industriellement un mélange (21) **RUP 190**  
 Haup: Prop A/B de Bronsted  $\rightarrow$  Procéde **Baeyer** (voir NC2)  
 $\Delta$  Dissoluto de soude + Filtrato sur Buchner + Filtrats HCl et  
 contrôle de pH, Test des ions  $Fe^{2+}$  (aphen) **Hg p 61**.

Discours: Colorato +  $\neq$  PKs  $\Rightarrow$  précipitatio sélective (diagr.  
 $E_{pH}$  de Al et Fe (supraposés)  $\rightarrow$  Fe ds acide (d'filtrat)  
 Calcul rendant d'act.  $Fe^{2+}$  - Industrie Al - brette  $\Rightarrow$   
 Al Alumina  $Al_2O_3$  -  
 Importance de complexat' des PKa - Caro metallog = Acide  
 de Lewis complexés / HO - (base de Lewis)  
 Bronsted  $\Rightarrow$   $Al(OH)_3$  = complexat' (Al(OH) $_4^-$ )  $\rightarrow$  alless q  
 $Fe(OH)_3$  - brette -

II = L'aluminium est également 1 acide de Lewis de choix en  
 synthés organiq.

2) **Pour synthétiser une espèce chimiq (21) NC6 p 156**  
 Haup: Voir NC2 (d'change) = Synthés du polyphényne

$\Delta$  Ajout etat après heluène et prise en moure + dissoluto  
 ds solvène -  $\text{CCTI (ID)}$  ac commerciel.

Discours = Importance polymère (2e matière après acier), méca.  
 de RX de rôle Al, calcul rendent.

ID =  $H_{tot} / H_{unif}$   
 IR et  $n^2$  = mesures  $\rightarrow$  comparat' valentofabrique  
 Activation =  $AlCl_3$  (prop Acide de Lewis) + néessite activats  
 (baccage)  
 + Dist'ncio entre activation et catalyseur

Onq' de couleur = témoin de l'act. de  $AlCl_3$ , modulate  
 des niveaux d'oscillat' permettant les transito ds le visible.

**III** = A/B de B et L  $\Rightarrow$  similitudo mais cause  $\neq$  ca  
 Bronsted  $\rightarrow$  PKa - Lewis  $\rightarrow$  caractéristiq de l'adduit = KP.  
 A/B essentiels et hote transférables on X.

Complexat' orga  
 p 156