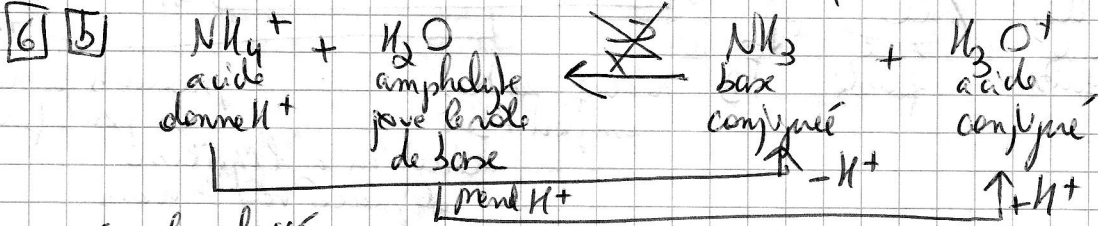


Couples classés forte des acides / acide des réactifs + fort que l'acide obtenu

base des réactifs + forte que la base obtenue / force des bases

acide & base faibles: réaction à l'équilibre

réactifs faibles un peu + forts \rightleftharpoons produits faibles un peu + forts



Couples classés

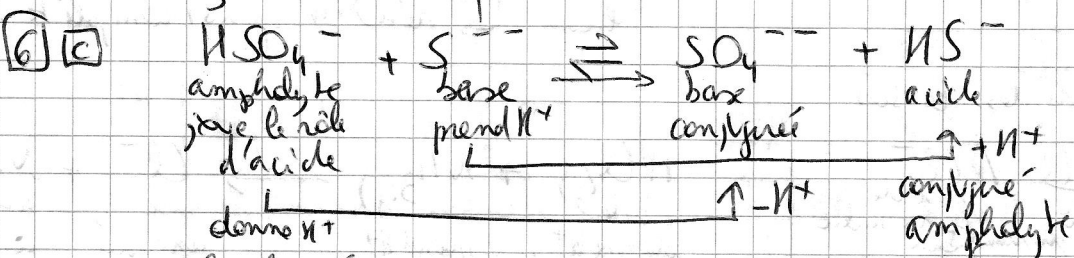
FA ↑ $\text{H}_2\text{O}^+ / \text{H}_2\text{O}$ acide le + fort dans l'eau / base quasiment nulle

acide des réactifs bcp - fort que l'acide obtenu H_3O^+ : acide le + fort dans l'eau

base des réactifs bcp - forte que la base obtenue NH_3 : base le + forte dans l'eau

réaction impossible elle va quasi être complète dans l'autre sens

FB ↓



Couples classés

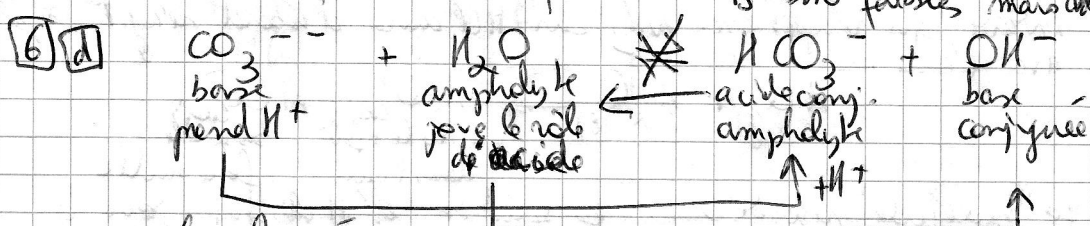
FA ↑ $\text{HSO}_4^- / \text{SO}_4^{2-}$ acide faible / base faible

acide des réactifs + fort que acide obtenu

base des réactifs + forte que base obtenue

réaction à l'équilibre car tous les 2 sont faibles mais dans le bon sens

FB ↓



Couples classés

FA ↑ $\text{HCO}_3^- / \text{CO}_3^{2-}$ acide faible / base faible

acide des réactifs bcp - fort que l'acide obtenu

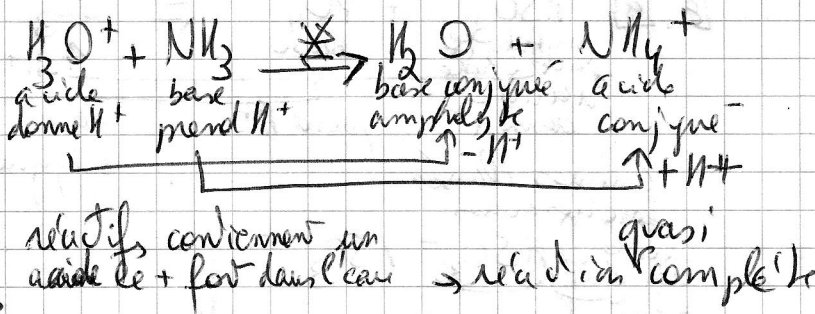
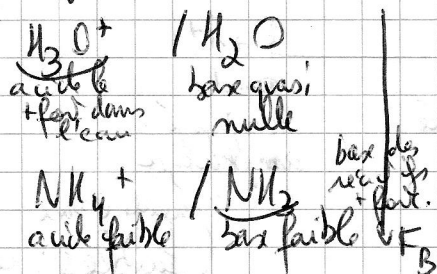
base des réactifs bcp - forte que la base obtenue OH^- : base le + forte dans l'eau

réaction impossible elle va être quasi complète dans l'autre sens.

FB ↓

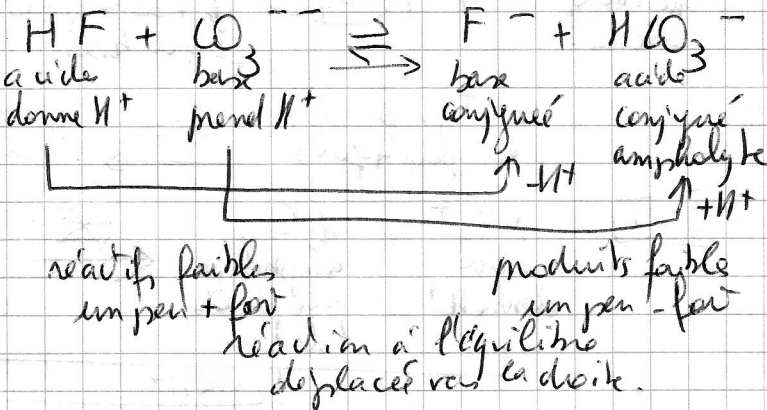
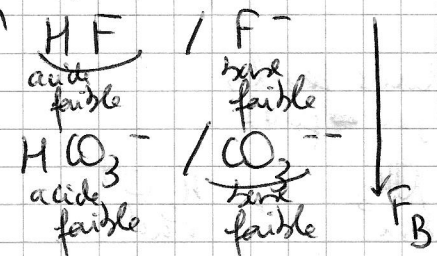
a) Couples classés

↑
acide FA
des réactifs
+ fort
que l'acide
obtenu



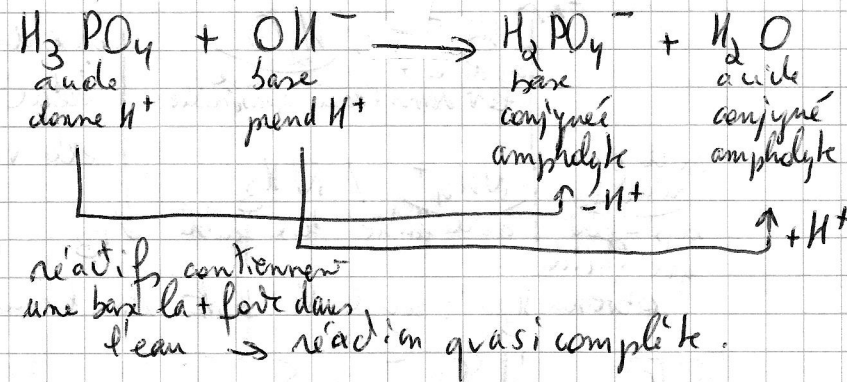
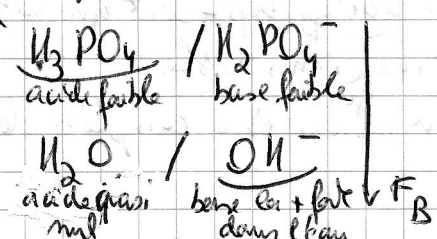
b) Couples classés

↑
acide FA
des réactifs
+ fort
que l'acide
obtenu



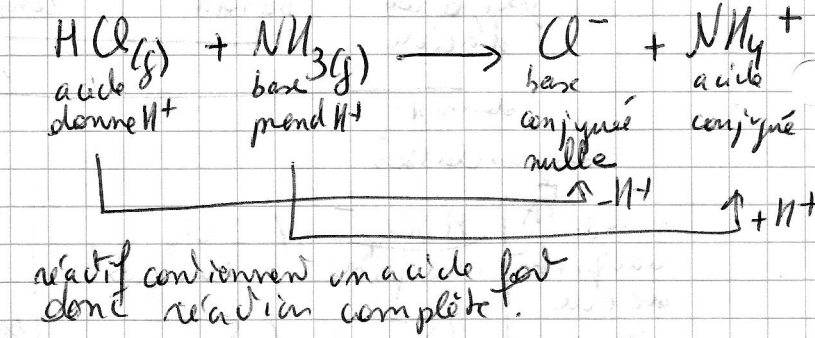
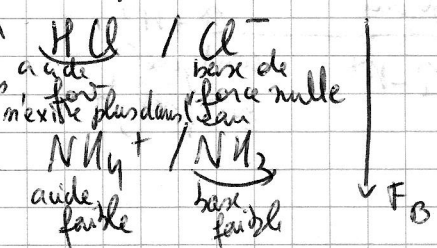
c) Couples classés

↑
acide FA
des réactifs
+ fort
que l'acide
obtenu

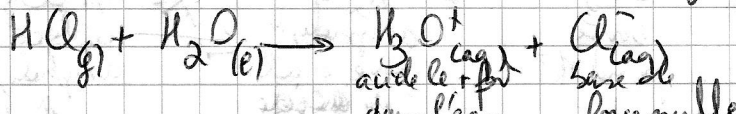


d) Couples classés

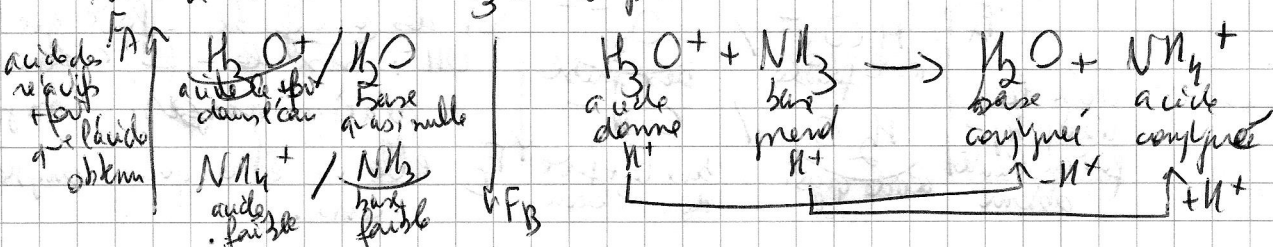
↑
acide FA
des réactifs
+ fort
que l'acide
obtenu



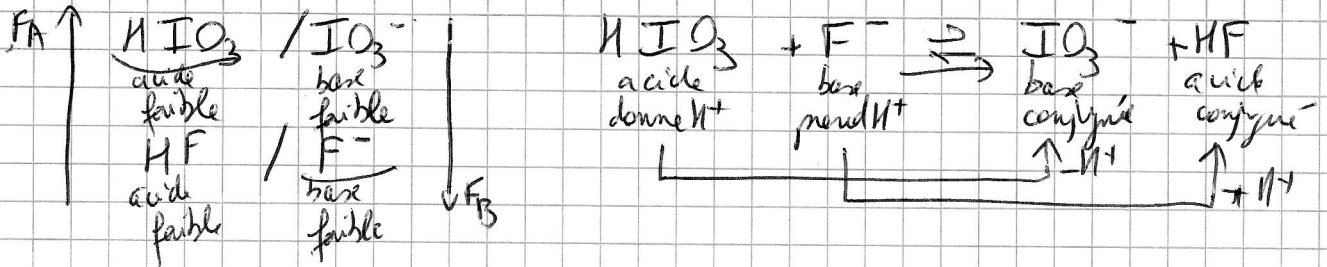
⚠ Si on fait réagir une solution d'HCl ce n'est pas une molécule d'HCl intacte qui réagit avec NH_3 car HCl aura d'abord réagi complètement avec l'eau.



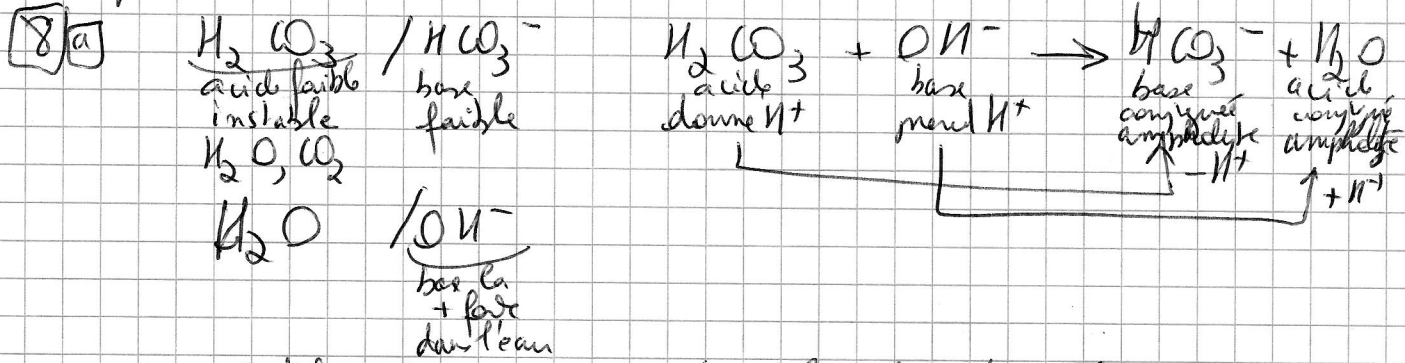
La "molécule" présente dans la solution d'HCl qui joue le rôle d'acide c'est H_3O^+ et plus HCl



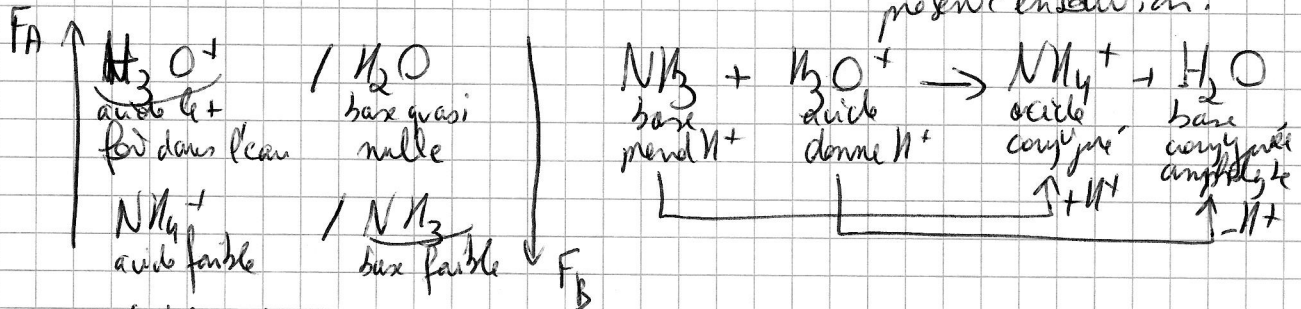
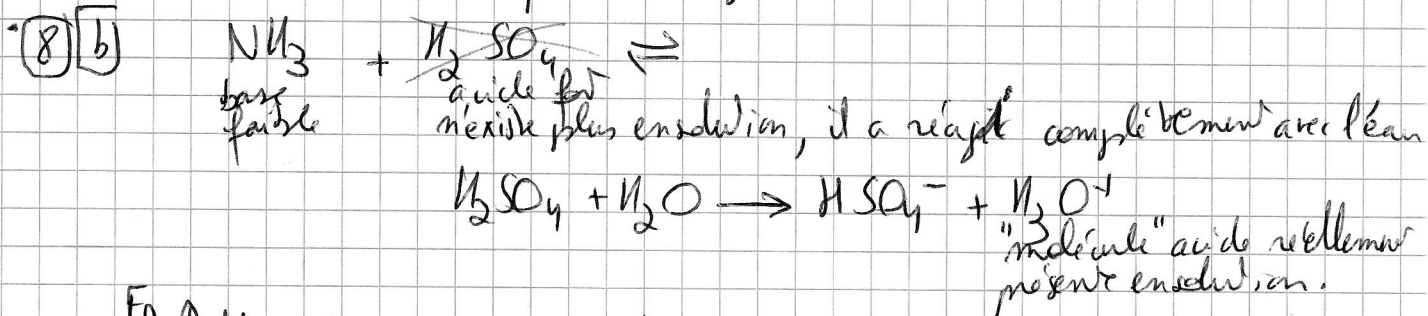
7e) Couples classes



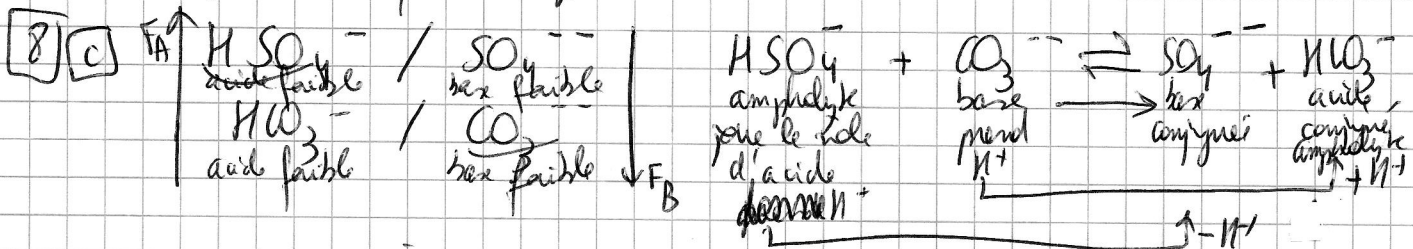
L'acide et la base des réactifs sont + forts que l'acide et la base obtenus mais sont tous faibles donc la réaction est incomplète : équilibre déplacé vers la droite



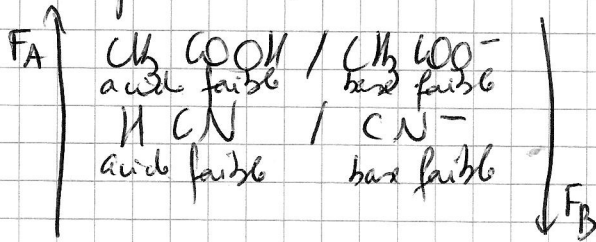
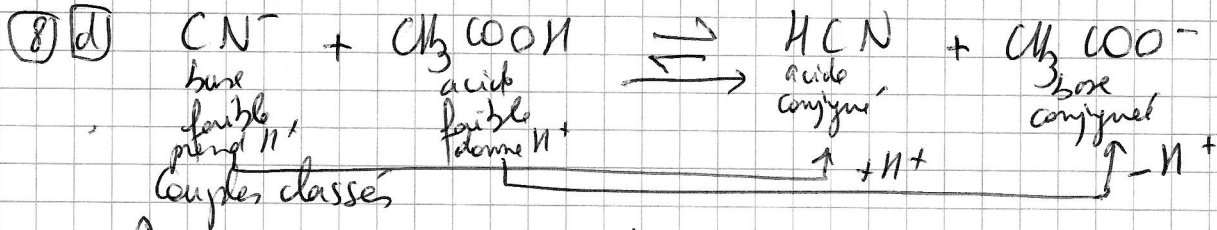
Les réactifs contiennent une base la + forte dans l'eau et un acide la réaction sera quasi complète.



Les réactifs contiennent un acide le + fort dans l'eau et une base, la réaction est quasi complète



Les réactifs contiennent un acide et une base faibles + forts que l'acide et la base des réactifs : réaction incomplète dans l'équilibre mais déplacé vers la droite



Les réactifs contiennent un acide et une base faibles + forts que l'acide et la base des réactifs : réaction incomplète donc à l'équilibre mais déplacé vers la droite