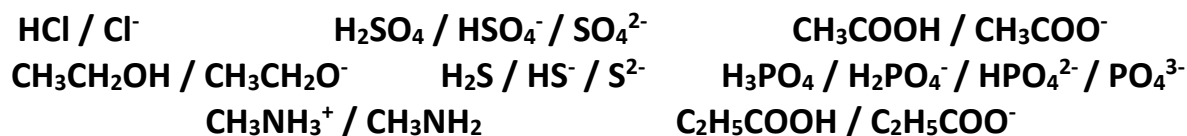
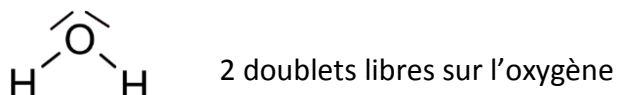


Corrigé couples

1) Couples acide-base possibles pour chaque espèce suivante :

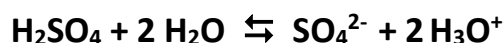
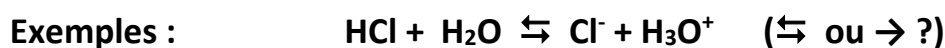


2) Cas de l'eau H_2O : espèces et couples acide-base possibles dans l'eau liquide pure ? Espèces les plus probables ?



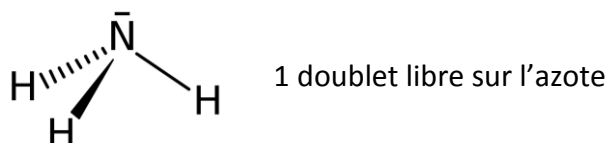
Les plus probables : H_2O et dans une moindre mesure H_3O^+ et HO^-

3) Réactions envisageables pour les espèces du 1) dans le solvant eau ?



Etc.

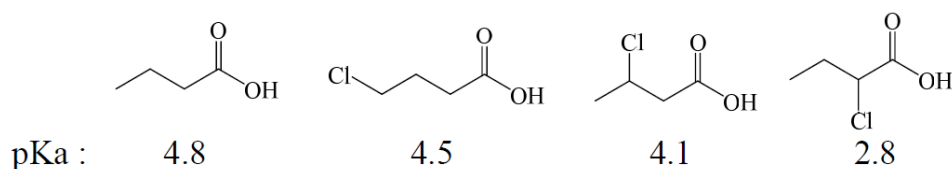
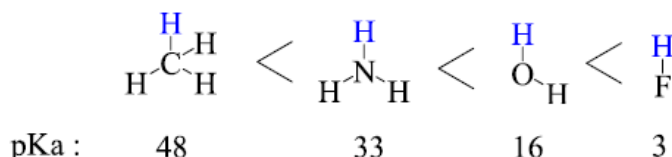
4) Même problème dans le solvant ammoniac liquide NH_3 .



Etc.

Corrigé force

Effet inductif (du à l'électronégativité de l'atome portant l'hydrogène)



Plus le pKa est grand plus l'acide est faible et plus la base conjuguée est forte.