

Couples acide-base

Consigne individuel puis mise au point en petit groupe **(45 min)**

A partir des représentations de Lewis (si nécessaire) des espèces chimiques concernées ci-dessous, établir les couples acide-base possibles et les réactions acide-base envisageables.

Théorie des acides et bases de Brønsted - Lowry

- acide : espèce chimique susceptible de céder un ou plusieurs protons (ion H^+) ;
- base : espèce chimique susceptible de capter un ou plusieurs protons.

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 ?

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

4) Même problème dans le solvant ammoniac liquide NH_3 .