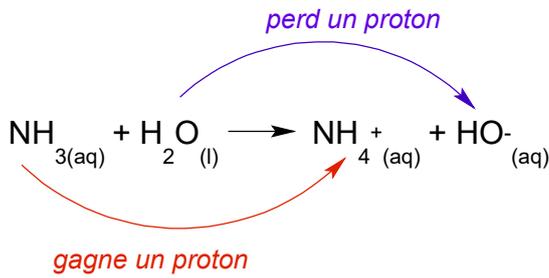
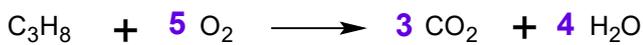


Travaux Dirigés

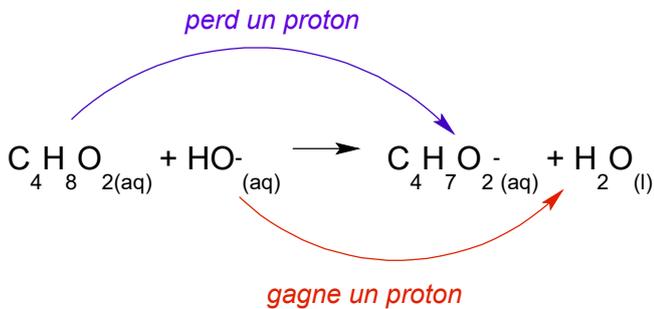
1. Identifier une réaction acide/base



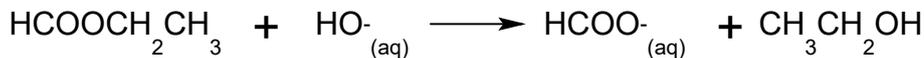
On identifie les couples NH₄⁺/NH₃ et H₂O/HO⁻. Il s'agit bien d'une transformation acide/base.



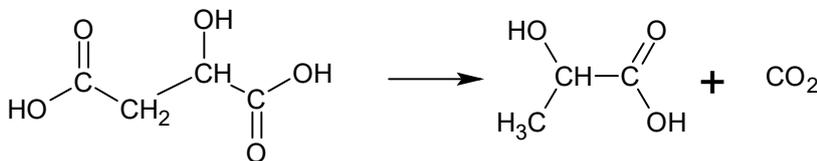
Il n'y a pas de perte ou de gain de protons. Ce n'est pas une transformation acide/base



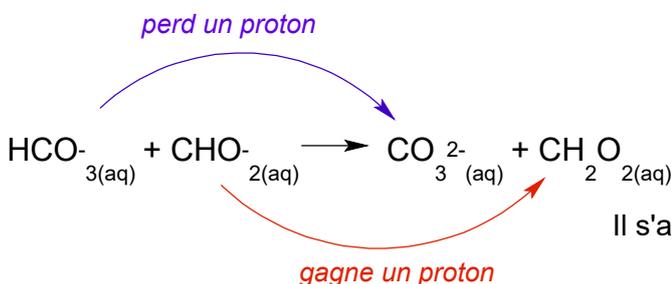
On identifie les couples C₄H₈O₂/C₄H₇O₂⁻ et H₂O/HO⁻. Il s'agit bien d'une transformation acide/base.



Il n'y a pas de perte ou de gain de protons. Ce n'est pas une transformation acide/base

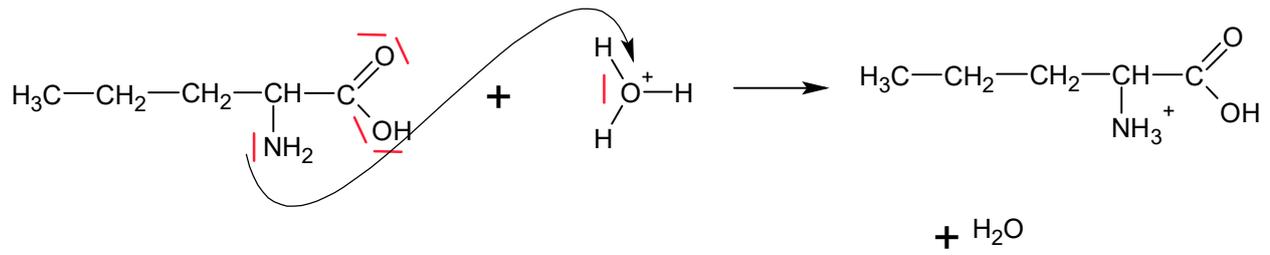


Il n'y a pas de perte ou de gain de protons. Ce n'est pas une transformation acide/base



Il s'agit bien d'une transformation acide/base.

2. Identifier les produits



H₃O⁺ est une forme acide. Il faut donc identifier l'espèce basique dans l'isoleucine. Le doublet non liant sur l'atome d'azote implique un caractère basique (possibilité de capter un proton).