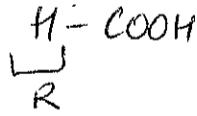
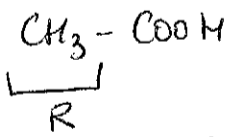


Solution 1.2

① acide méthanoïque



acide éthanoïque

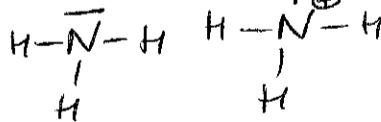


R correspond à la partie de la molécule autre que le gpe carboxyle -COOH

la base conjuguée de l'acide carboxylique ~~est~~ R-COOH est R-COO⁻ (pour les raisons évoquées à la Q4 de l'exercice précédent).

R-COO⁻ est l'ion carboxylate (acide méthanoïque → ion méthanoate)

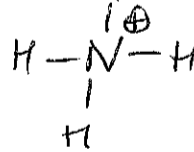
②



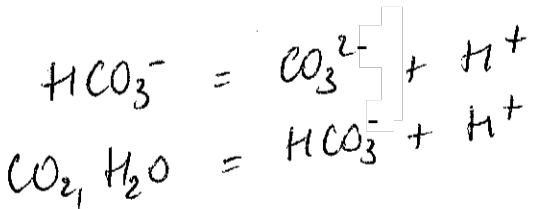
Le proton H⁺ est chargé positivement : il cherche donc un endroit riche en e⁻ (le doublet non liant de l'azote N) : d'où le caractère basique de NH₃.

③

NH₄⁺ est l'acide du couple NH₄⁺ / NH₃. S'il était amphotère, il serait aussi la base du couple NH₅²⁺ / NH₄⁺ - Or, dans NH₄⁺, N a autour de lui seulement 4 e⁻ : il ne peut établir 5 liaisons, par partage d'e⁻ entre N et les H.



④



ce couple particulier du gaz carbonique est à connaître.

⑤

une espèce amphotère peut ~~être~~ avoir un comportement acide ou basique suivant les espèces chimiques présentes en solution.

