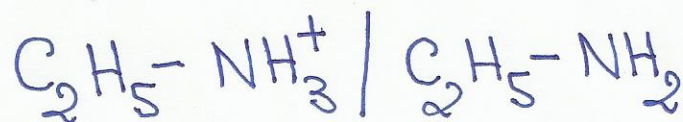


DEVOIR

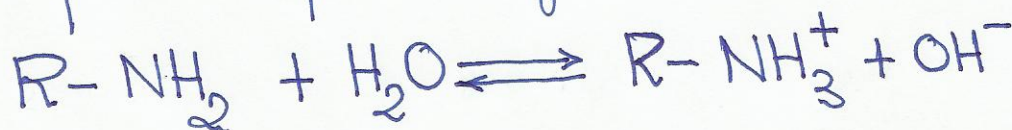
EXERCICE N°1

▣ Observation : Le couple acide/base est mal noté dans l'énoncé. Il devrait s'écrire :



En effet, par convention, c'est l'espèce acide (ici $C_2H_5-NH_3^+$) qui doit être noté en premier.

▣ Rappel : Les amines ont un caractère basique (ce sont des bases) et pour une amine primaire de formule $R-NH_2$, la réaction avec l'eau se traduit par l'équation générale :



▣ Il s'agit de calculer le pH de la solution d'éthylamine (amine) de concentration $C_0 = 10^{-2} \text{ mol.l}^{-1}$ sans faire une approximation.

↳ On dispose de la formule classique :

$$pH = -\log([H_3O^+])$$