

## 12 Rechercher des couples acide/base

Les espèces chimiques suivantes sont des acides ou des bases dans la théorie de Brønsted :  $C_6H_5CO_2H$ ,  $HCO_2^-$ ,  $HO^-$ ,  $NH_4^+$ ,  $H_2O$ ,  $NH_3$ ,  $C_6H_5CO_2^-$  et  $HCO_2H$ .

1. Définir un acide et une base dans la théorie de Brønsted.

2. Former les couples acide/base.

3. Écrire les demi-équations acido-basiques correspondant aux couples formés.

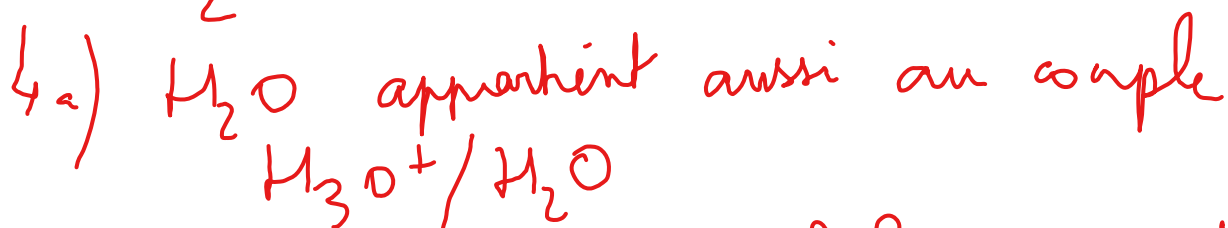
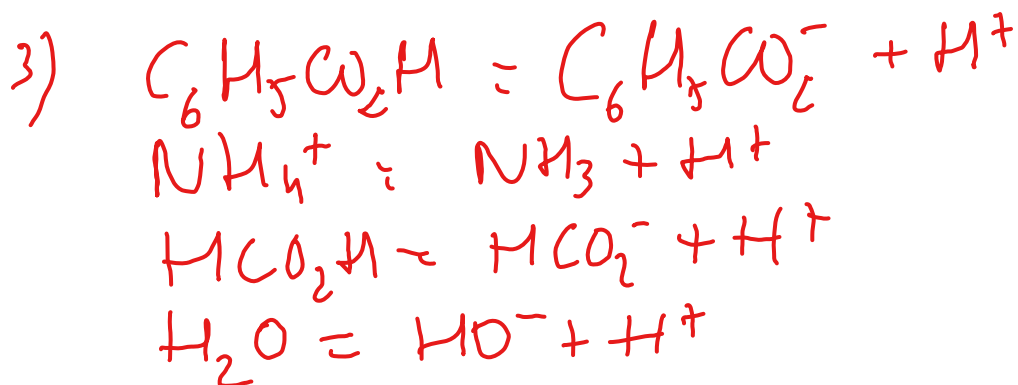
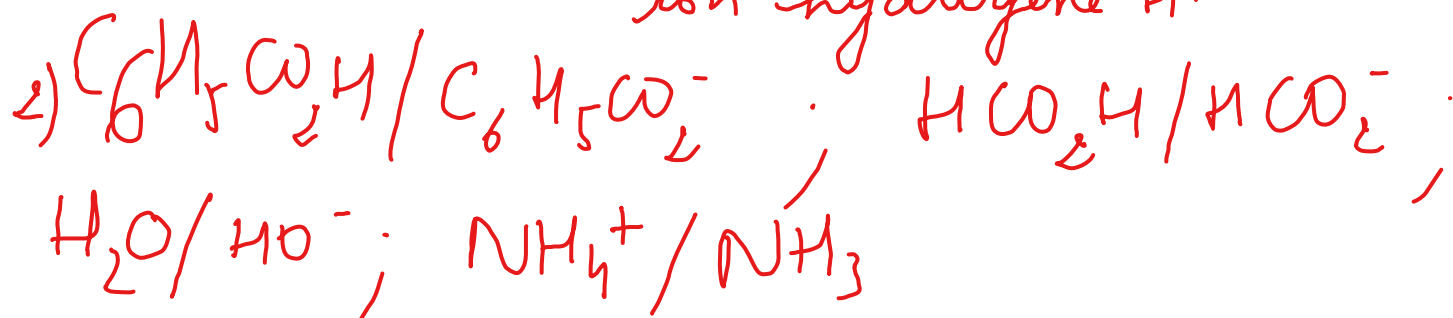
4. a. L'eau appartient à un autre couple acide/base. Lequel?

b. Comment nomme-t-on une telle espèce chimique?

1) Acide selon Brønsted:  
une espèce chimique susceptible de libérer un ion hydrogène  $H^+$

Base selon Brønsted:

une espèce chimique susceptible de capter un ion hydrogène  $H^+$



b)  $H_2O$  est un ampholyte. C'est une espèce amphotère.