```
nº 12, page 28 Identification de comples acide _ base
               H30+ = H+ H20
- H30+/H20:
                                     Acide/Base
              fe3+ + c = fe =+
-> Fe3+/Fe2+ :
                                     Oxydant/Réducteur
-> HgO/Hg: 2H+ HgO+2e = Hg + H2O Oxydaut/Reducteur
                                    Oxydaut/Reducteur
_ H+/Hz : &H+ + 2e = H=
-> HNO3/NO3 :
                HNO3 = H+ + NO3 Acide/Base
 nº 13, page 28 I deutification de comples acide/base
- 02/H2O2: 4H++30+4e= H2O2+H2O
                                           Oxydant/REducteur
-> H202/H20: 2H++ H202+2e-= H20+H20
                                          Oxydant/Réducteur
-> H20/H0- : H20 = H+ + H0-
                                         Aude/Base
_, CHO/GH50H: 2H++CH3CHO+2e=GH50H
                                         Oxydont/Réducteur
-> CO2, H2O / HCO3 : CO2, H2O = H+ + HCO3
                                         Acide/Base
nº 14, page 28 Espèce conjuguée
a) HF/F b) CH3CO2H/CH3CO2 c) CO2, H2O/HCO3
                                                d) 4503 /503-
n=15, page 28 Plaction avide bare
   C_9H_8O_4 + H_2O \Rightarrow C_9H_7O_4 + H_3O^+
   aude 1 base 2 base 1 acide 2
 s) CgH8O4/CgH7O4 2) L'eau joue le rôle d'une base.
    H30+/H20
```