

无机化学II

课程编号 CHM112001

班级: 工程182

姓名: 姚金家

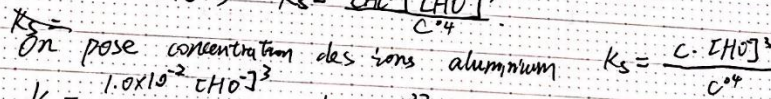
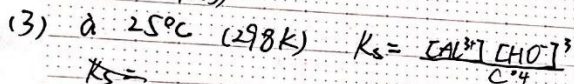
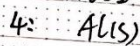
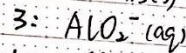
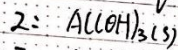
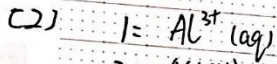
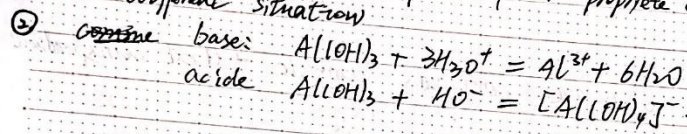
学号 (Numéro d'étudiant): 20181100361

任课教师 (prof chargé): Gauthier Rorsine

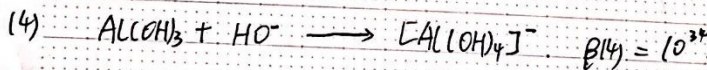
Nom français: Masque

Nom chinois: 姚金家

(1) une espèce acido-basique est qui peut réagir bien avec la base et acide (peut poser propriété de acide et base dans différent situation)



$$K_s = \frac{1.0 \times 10^{-2} [OH^-]^3}{0.01} = 1.0 \times 10^{-32}$$



(5) a

(6) on a $E = E^\circ (Al^{3+}/Al) + \frac{0.06}{3} \log [Al^{3+}] \Rightarrow 0$
pente nulle

(6) $E = E^\circ (Al(OH)_3/Al) + \frac{0.06}{3} \log [H^+] = E^\circ (Al(OH)_3/Al) - 0.06 pH$
pente = -0.06

CC

$$\begin{array}{r} 2 \\ 21 \\ \hline 21 \\ \hline 21 \end{array}$$

H

222

Enfin on a la phase très grande ou contre-
on ne peut pas obtenir ΔH_{d} \uparrow
donc

Nom français: Masque

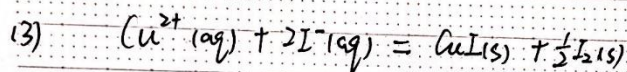
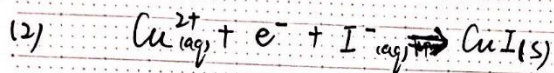
N° d'étudiant: 2018110036

N.C.: 姚金家

2.

2.1

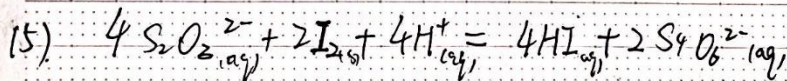
(1) $E^\circ(\text{Cu}^{2+}/\text{CuI}) > E^\circ(\text{I}_2/\text{I}^-)$ donc c'est envisageable on ne tient compte que des réaction d'oxydoréduction.



$$(4) K_{\text{eq}} = \frac{1 \cdot 1}{[\text{Cu}^{2+}][\text{I}^-]^2} = \frac{1}{[\text{Cu}^{2+}][\text{I}^-]^2} \cdot \frac{1}{[\text{I}_2]}$$

$$K_s = 10^{-12} = [\text{Cu}^{2+}][\text{I}^-]^2$$

A



cette réaction ne peut pas être considérée comme totale parce que

2.2

$$(6) V_{\text{Cu}^{2+}} = 20 \text{ ml} \quad C_{\text{I}} = 2 \times 10^{-4} \text{ mol.l}^{-1} = 0.2 \text{ mol.l}^{-1}$$

$$C_{\text{S}_2\text{O}_8^{2-}} = 0.1 \text{ mol.l}^{-1} \quad V_{\text{Bure}} = 18 \text{ ml}$$

$$C_{\text{I}} V_{\text{I}} = 2 C_{\text{S}_2\text{O}_8^{2-}} V_{\text{B}} \quad \therefore V_{\text{I}} = 9 \text{ ml} \quad 4.5 \text{ ml}$$

(7) on ajoute ammoniaque dans la solution. si on a
couleur bleue donc on est en excès

(8)