课程名称:无机化学
rijonkiv 姓名 nom:格钧越 Alex 学号:_2018110032 班級:工程 1802
答卷共 页第
答卷内容 (注: 写清题号, 只写答案)
Ī.
① Une espèce amphotère est une espèce capable de comporter comme un acide et
une base. In a les deux équations:
$AL(OH)_{S}(S)+3H^{\dagger}=AL^{3+}+3H_{2}O\frac{K_{3}}{ke^{3}}$
$AL(OH)_3(S) + OH^- = [AL(OH)_4]^- k_S \beta$
De domaine 1: Alst, & prédominance
clomaine 2: AlloH); , existence clomaine 3: [AlloH); préclemensure domaine 4: Al . existence de la comaine du solide AlloH); est et clomaine de précleminance de Alst à pH=4 clomaine de précleminance de [AlloH); et le clomaine de précleminance de [AlloH); et le
3) $d'après$ l'équa-lian: $AL(oH)_3(s)+3H^{\dagger}=Al^{3+}+3H_{20}$ $\frac{ks}{ke^3}$ On a: $\frac{ks}{ke^3}=\frac{\overline{L}Al^{3+}}{\overline{L}H^{\dagger}]^3}$, dans le cas de $pH=4$: $\overline{L}H^{\dagger}]=[o^{-4}md-l^{-1}]$ et $ATLAl^{3+}]=Cera=[o^{-2}mol-l^{-1}]$ donc $ks=\frac{[o^{-2}]^3}{[o^{-4}]^3}\times ([o^{-1+}]^3=[o^{-2}]^2$

	课程名称:
	姓名 nom:杨钧越 Alex 学号:_2018110032
	若卷共 頁第 頁
_	答卷内容 (往: 写情照号, 只写答案)
Ð	A(3+ + 40+ == [A(10+1)] + β
	ALIOHISH OH == [ALIOHI4] KSB
5	Soit 11(44) (5) + 0H = [A((0H)4] Ks \beta = 100
	$\mathcal{A}(\mathcal{C}(\mathcal{C}(\mathcal{C}),\mathcal{C}) + \mathcal{C}(\mathcal{C}) = \mathcal{C}(\mathcal{C}(\mathcal{C}),\mathcal{C}(\mathcal{C}))$
Ô	FSPKe = LHT] · [[AL(OH)4] -] = [U+] · Cera = 10-2[H+] = 10-12
	=> PH= - (og (EH+1) = 10
6	Pour PHZ 4, on considère le cauple Alst/Al, la derni-équation:
	// +/0 — N/
	E = E (A(4/A() + 206 /00/ A/11)) - T (10) (10)
	$E = E'(A(4/A() + \frac{a \cdot b}{3} \log[A(1)]) = E_0(A(1)/A() + \frac{a \cdot b}{3} \log(c \cdot a) = -1.71V$
	On a E"(ALS+/AL)=-1.67V
	POUR 42 PH < 10 counts
	11c(11), 3H 72e - = 11
	- 1/10 103/AL) + 3 (00 (Tut)) - 0
	$E = E^{\circ}(A(10H)_3/A(1) + \frac{0.06}{3} \log (IH^{\circ})^3) = E^{\circ}(A(10H)_3/A(1) - 0.06 pH)$ pen{e $k_2 = -0.06$

课程名称:无机化学
答卷共 页第页
Pour PH >10, couple 1 [ALLOH)4] /AL
[Al(H)4] + 4H+ + + 3e= = Alis) + 4H20
$E = E^{\circ}(\text{Do[Al (oH)4]}^{-1})/Al) + \frac{0,06}{3} \log(\text{ILAl(oH)41}^{-1}\text{IH}^{+1}^{+1}) = C - 0,08 \text{pH}$ Pente $k_3 = -0,08$
On le broyer pour abtene obtenir une plus grand surface de contact avec le solution
La bauxite est réalise à houte température parce que la réaction est endothermique et on peut accèler la réaction. et pour oblesse la Hetter
B C'est Fezoz de Cor, il ne peut pas réagir avec off, Pour retirer ('ion Fist et Fezt , 7-5-4-10-9H710 D C'est AlloH)z, c'est une espèce amphotère, c'est à clire il peut réagir avec Het l'acide et la base. Si pH est grand, AlloH)z -> [AlloH]z] Si pH est fest petite, AlloH]z -> Alst 7.5 = PH = 10

课程名称:无机化学	
姓名 nom:杨钧越 Λlex 学号:_2018110032 班级:工利 1802	Z
华 粉块 页第页	
2 、	
1) Il existe pas une réaction entre cu ²⁺ et 1 ⁻ , parce que	
2 > (Cut / Cut / Cut) < E° (12/1-)	
$\frac{Cu^{2+} + e^{-} = C \cdot t}{Cu^{2+} + e^{-}} = C \cdot t$	
$\frac{21}{1-12} + 2e^{-} = 1_{2} (uq)$	
$ \frac{1^{-} + Cu^{4}}{3} = Cul_{(s)} $ $ \frac{Cu^{2+} + 27^{-}}{3} = Cul_{(s)} + \frac{1}{2}l_{2}(aq) $	
$\frac{\mathcal{G}}{a \log \frac{1}{a} \log $	
$\frac{\mathcal{A}}{\text{clother formula}} = \frac{Cu_{1(c_{1})} + \frac{1}{2} I_{2}(\alpha q)}{k}$ $= \frac{\Gamma_{1}J^{\frac{1}{2}}}{[Cu^{\frac{1}{2}}] \cdot \Gamma_{1}]^{\frac{1}{2}}} \qquad k$ $= \frac{\Gamma_{1}J^{\frac{1}{2}}}{[Cu^{\frac{1}{2}}] \cdot \Gamma_{1}]^{\frac{1}{2}}} \qquad k$ $= \frac{\Gamma_{1}J^{\frac{1}{2}}}{[Cu^{\frac{1}{2}}] \cdot \Gamma_{1}]^{\frac{1}{2}}}$	
1 est utilisable pour un titrage de curt $2S_2O_3^{2-} + 1_2 = S_4O_6^{2-} + 21^{-}$ ('est -{o-{ale}	

课程名称:
姓名 nom:杨钧越 Alex 学导:_2018110032 班级:工程
答卷共页第页
答卷内容 (注:写清题号,只写答案)
This Vehic = Cut Vo
18 x 1x10-1 = \$0 x CCUH
donc e Cat = [Cuzt] = 3,000 mol.L-1
$ \exists n(1^{-}) = [1^{-}] \cdot V_{1^{-}} = 50 \times 0^{-3}] \times 2 \times 0^{-1} \mod (-1^{-}) = 0,0 \mod (-1^{-}) = $
of 1 est excès $-1,811$ $mol < n(1-)$