

Nom, prénom : Moua Joji
Classe : 6 C - (D)

Date : 25/01/2011

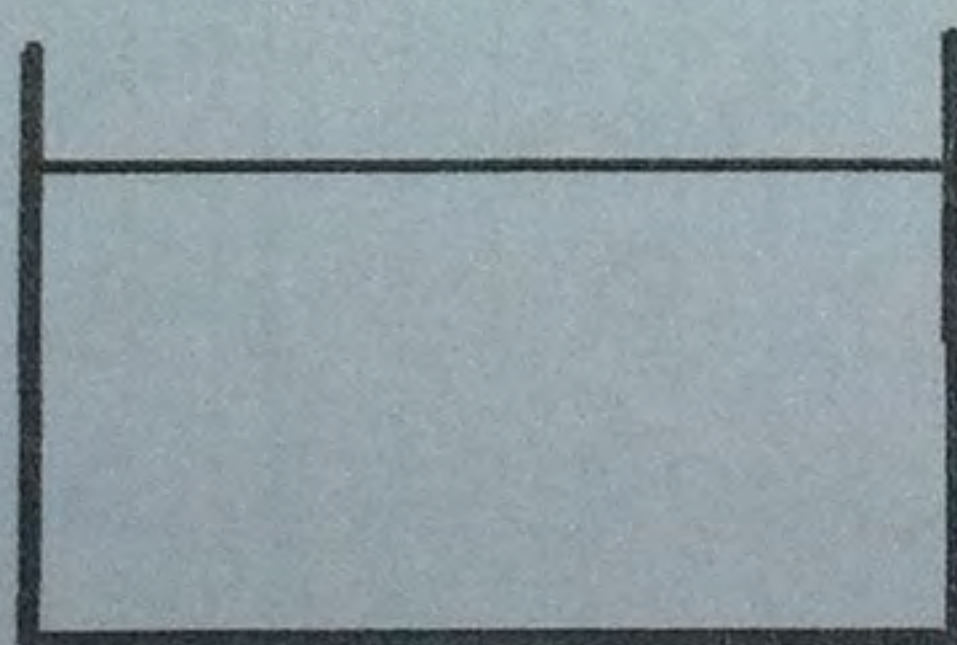
(D) A

6^{ème} Chimie option : Contrôle n°5 :
Les solutions aqueuses

S 3 / 8
SF 8 / 16

Questionnaire : A

- S 0 / 3 1) Définis les termes suivants : non électrolyte – composé ionophore – électrolyte faible
- S 3 / 5 2) Vrai ou faux ? Justifie les réponses fausses.
a) Tous les composés ionogènes sont des composés électrolytes.
b) Toute équation de dissolution est une équation de dissociation.
c) Tous les composés ioniques sont des composés ionophores
d) Le glucose conduit faiblement le courant électrique.
e) L'eau est toujours un solvant totalement inerte.
- SF 0 / 4 3) On dispose d'une solution 0,5 M de phosphate de calcium $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ (= électrolyte fort). Calcule la concentration de tous les ions obtenus dans la solution finale. Présente ton raisonnement.
- SF 3 / 4 4) Ecris les équations de dissociation des électrolytes forts suivants :
a) FeCO_3
b) K_2SO_3
c) $\text{Al}(\text{CN})_3$
d) Na_2HPO_4
- SF / 1 ~~5) a) Ecris l'équation de dissolution de l'électrolyte faible suivant :
HClO~~
- SF / 3 b) Fais un dessin présentant la composition du milieu dans lequel s'est dissous HClO. Représente les molécules d'eau à l'aide d'un V.



Appréciation:

Nom: Maman Jaji
N°: 20 Classe: 6D
Option: Latin - Sciences
Branche: Chimie

NOTRE-DAME
DES CHAMPS
UCCLE

Date: 25/02/11

Orthographe:

Les solutions aqueuses

1) Non-électrolyte: composé qui ne conduit pas l'électricité

composé ionophore: composé qui est apte à libérer des ions

électrolyte faible: composé qui conduit faiblement l'électricité (réaction équilibrée)

2) a) ✓

b) ... est une réaction complète (Faux) ✓

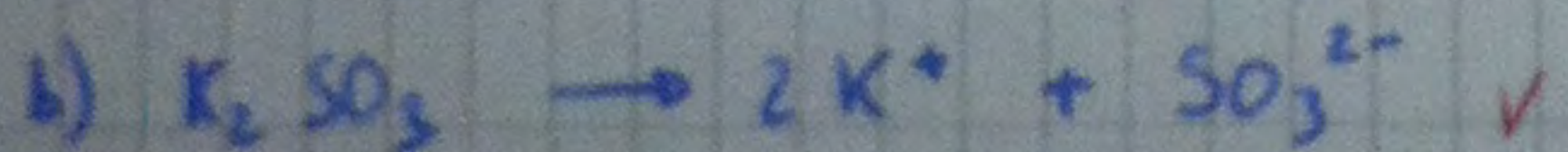
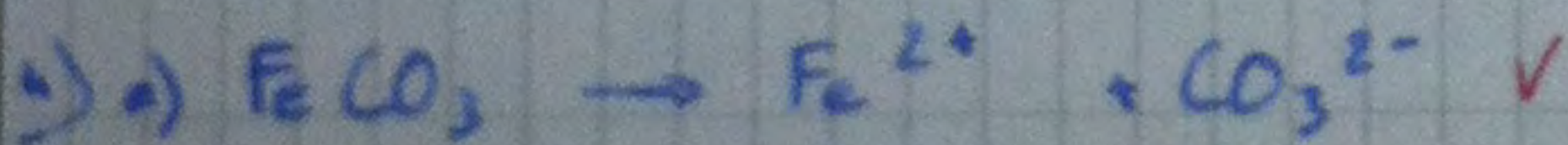
c) Vrai ✓

d) Faux, conduit pas ✓

e) Vrai ✓

3)

V = H	$\text{Co}_3(\text{PO}_4)_2$	\rightarrow	3Co^{2+}	$+ 2 \text{PO}_4^{3-}$
I	0,5		0	0
R	-0,5		$+0,5 \cdot 3$	$+0,5 \cdot 2$
E/F	0		0,5	0,5
C	0		0,5	0,5
			1,5 M	1 M



3/3

CS chimie : Scrite

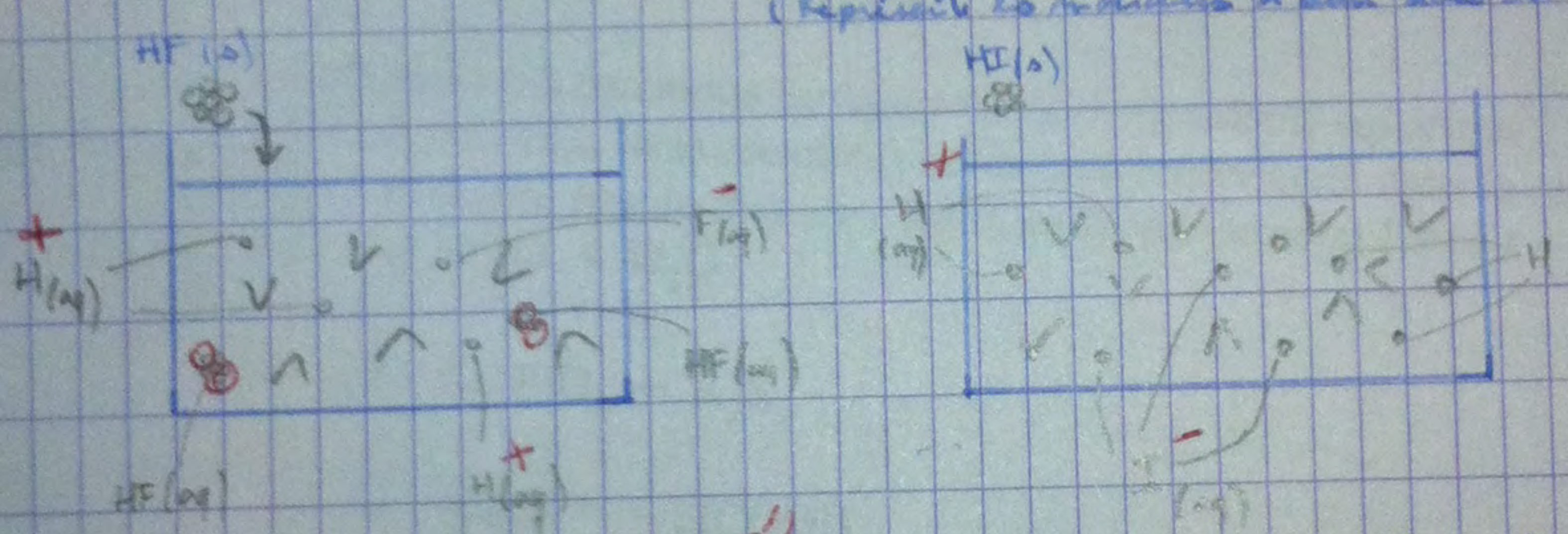
Ecrie la equation de dissociation des electrolites forts suivants

- 1) $HClO_2 \rightarrow H^+ + ClO_2^- \checkmark$
- 2) $Ba(HCO_3)_2 \rightarrow Ba^{2+} + 2HCO_3^- \checkmark$
- 3) $CuSO_4 \rightarrow Cu^{2+} + SO_4^{2-} \checkmark$
- 4) $FeCl_2 \rightarrow Fe^{2+} + 2Cl^- \checkmark$

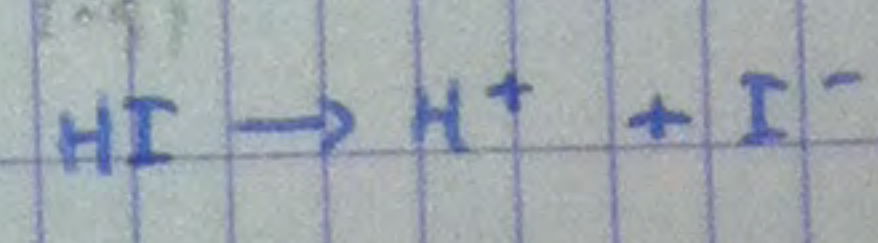
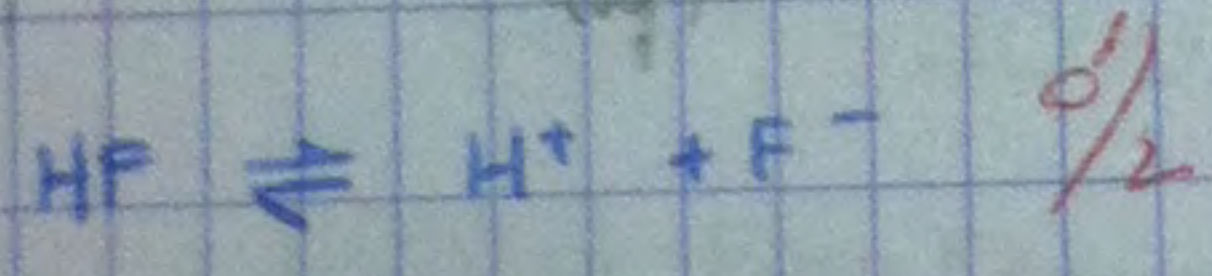
4/4

ⓑ HF: electrolite faible
 HI: electrolite fort

Fais 2 dessins presentant la composition du silicium dans lequel sont dissous HF et HI.
 (Represente la moléculaire d'eau avec un V)



1/4



~~orientato H₂O~~

0/2