

Nom, prénom : Moreau Joji
Classe : 6 D

Date : 10/02/2011

6^{ème} Chimie option : Contrôle n°6 :

Acides-bases, couples acide/base et réaction acide-base

(B)

S 0/4
SF 14/17

Questionnaire : A

S 0/4

1) Définis les termes suivants : acide – amphotère – oxyde basique - réaction de neutralisation

SF 4/5

2) Classe les substances ci-dessous dans les catégories suivantes : acide – base – oxyde acide – oxyde basique – sel (→ solution saline acide ou basique ou neutre) - neutre (du point de vue acido-basicité)

- | | |
|----------------------------|-----------------------------|
| a) H_3PO_4 | f) Ca^{2+} |
| b) NH_3 | g) CH_3COOH |
| c) HCO_3^- | h) H_3O^+ |
| d) Na_2S | i) NaOH |
| e) K_2O | j) H_2O |

SF 10/12

3) Ecris les équations ioniques (à l'aide des demi-équations) & identifie le(s) couple(s) acide/base intervenant dans la réaction N'oublie pas de dissocier les réactifs qui peuvent l'être !

- a) $\text{HClO} + \text{H}_2\text{O}$
- b) $\text{K}_2\text{HPO}_4 + \text{K}_2\text{S}$
- c) $\text{NaOH}^* + \text{HCOOH}$

BONUS : Ecris l'équation moléculaire des réactions ci-dessus.

* Les réactifs marqués d'un astérisque sont des électrolytes forts.

Appréciation:

Nom: Moussa Jaji

N°: 20

Classe: 6D

Option: Latin - Science

Branche: chimie

Date: 10/01/2011

NOTRE-DAME
DES CHAMPS
UCCLE

Orthographe:

CS n°6

① Acide : atome ou molécule capable de libérer un H (hydrogène)

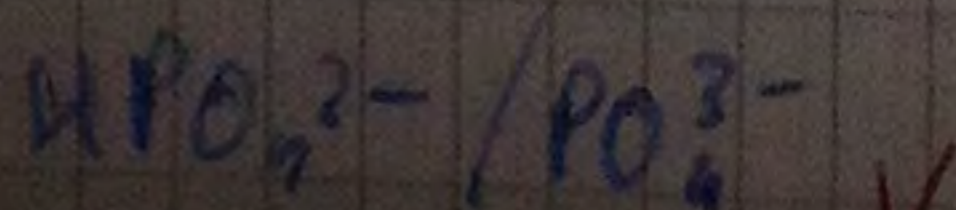
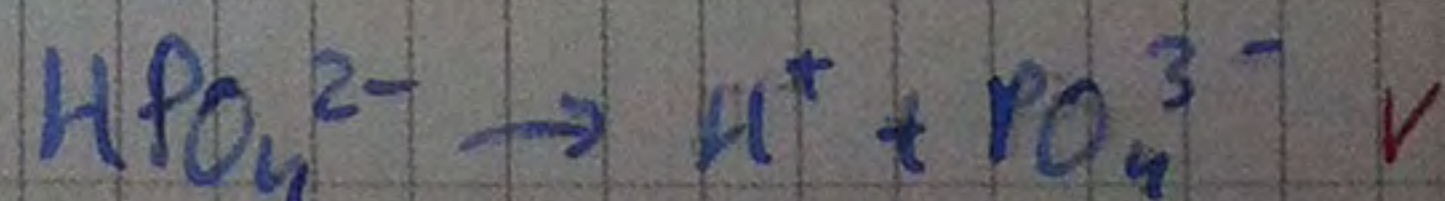
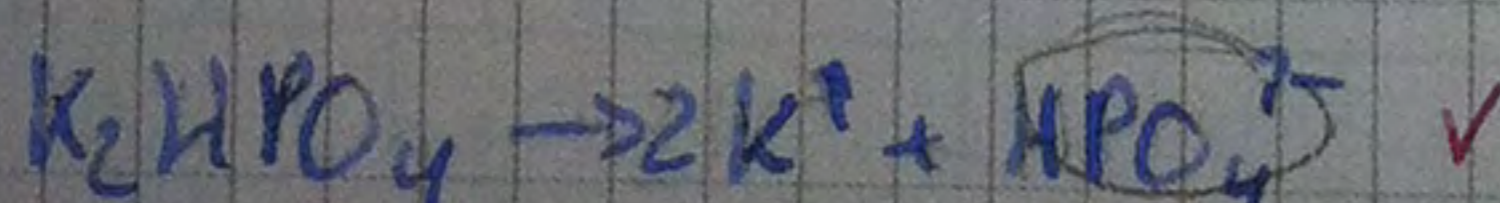
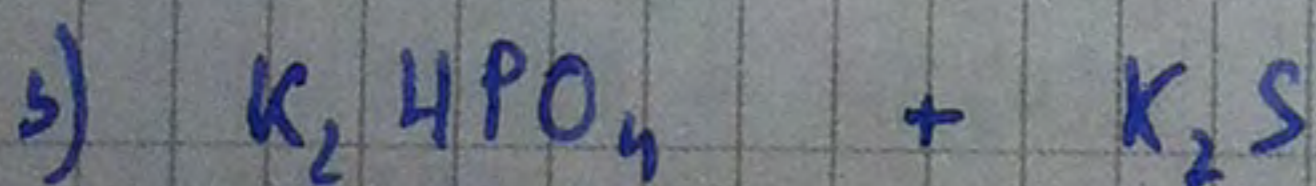
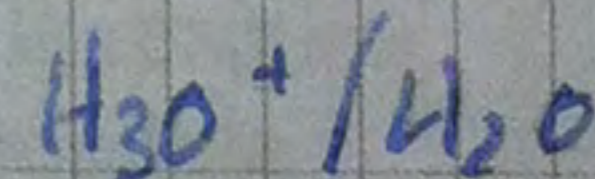
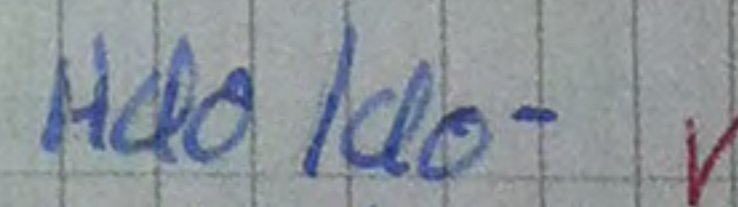
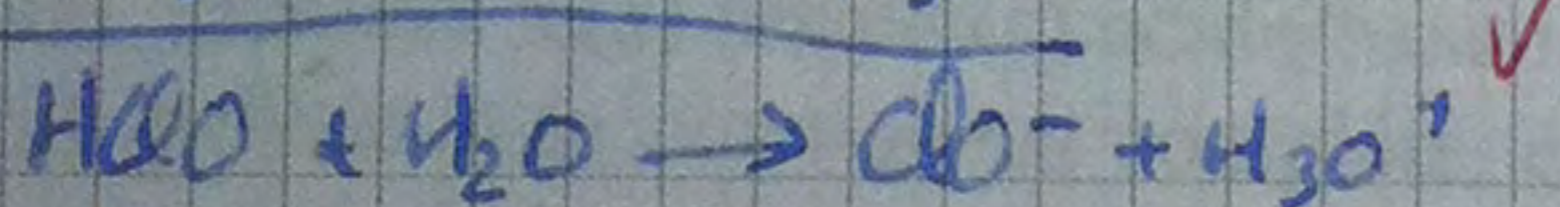
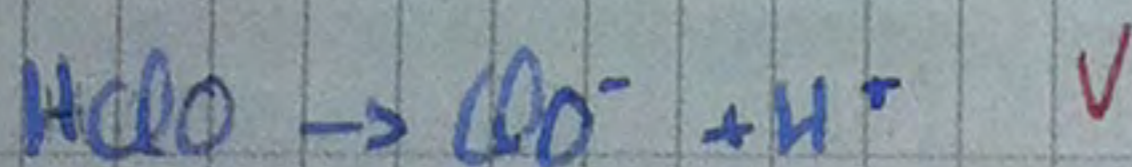
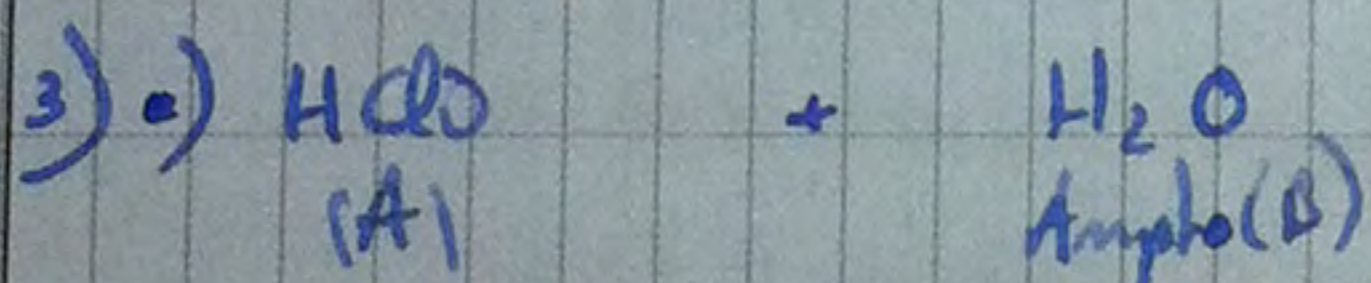
Amphotère : ^{ion} atome ou molécule qui peut se comporter comme un acide et une base.

Oxyde basique : Molécule (oxyde non-métallique) capable de fixer un H (hydrogène)

réaction de neutralisation : réaction au cours de laquelle les charges des ions sont neutralisées.

- ② a) Acide ✓
- b) Base ✓
- c) Amphotère ✓
- d) Sel (sel salin basique) ✓
- e) Oxyde basique ✓

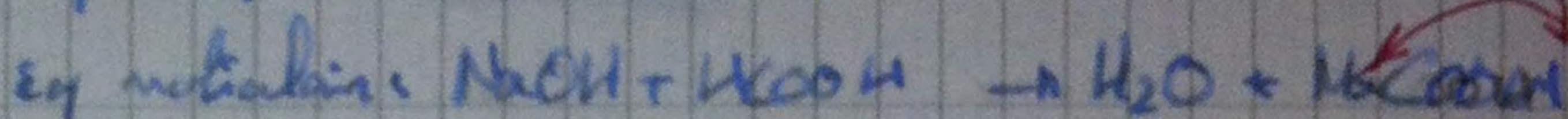
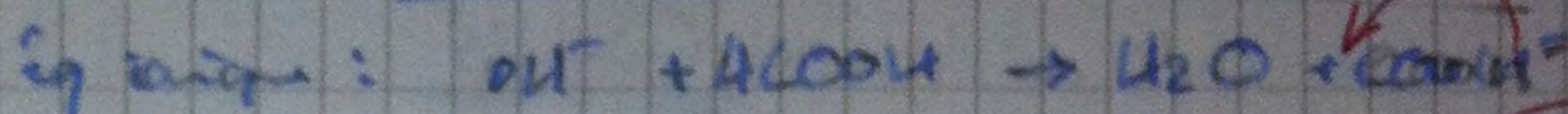
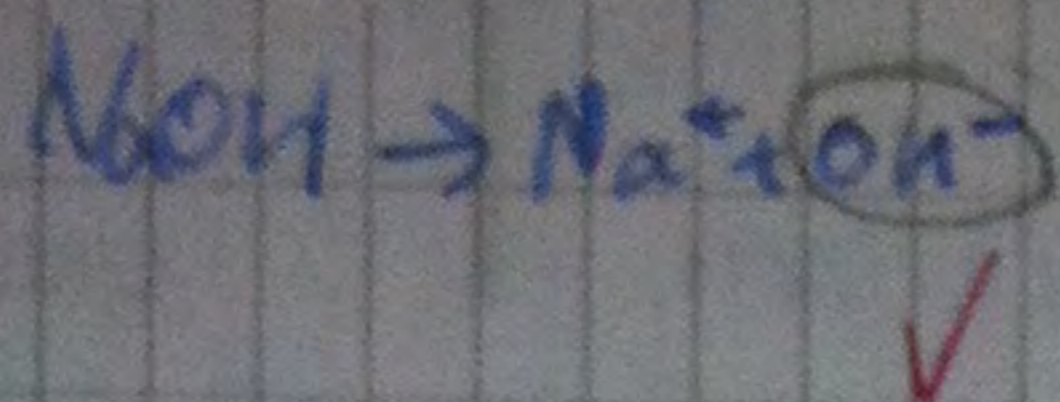
- f) Acide ✓
- g) Acide ✓
- h) Acide ✓
- i) base ✓
- j) amphotère ✓



3/3

5/5

+ bonus



2/4

