#### Université de Technologie de Belfort-Montbéliard (UTBM) - Département du Tronc Commun (TC)

#### UV CM19 "Eléments de chimie"

Semestre de printemps 2013

#### **Examen final**

date	26 juin 2013
durée	2 heures
notation	/20
modalité	aucun document ni calculatrice : Les calculs seront posés uniquement : 1) de manière littérale, 2) de manière numérique avec des unités du système international d'unités.

### EXERCICE 1: structure de l'atome de BOHR (~1,5 points)

- 1. Comment est définie l'énergie d'un atome ?
- 2. Comment définit-on l'état d'un électron ?
- 3. Décrivez l'atome d'hydrogène et de ces différents niveaux d'énergie

remarque : la/les réponse(s) doivent être courtes MAIS justifiée(s).

# EXERCICE 2 : classification périodique des éléments (~2 points)

- 1. Donnez un bref historique du tableau périodique des éléments
- 2. Quels sont les éléments majoritairement représentés dans le tableau périodique ?
- 3. Comment sont-ils organisés et à quoi correspond cette organisation ?
- 4. Quelle est la caractéristique des blocs "d" et "f"?

remarque : la/les réponse(s) doivent être courtes MAIS justifiée(s).

# EXERCICE 3 : identification d'éléments (~2 points)

On considère les atomes de chrome et de silicium :  ${}^{52}_{24}$ Cr et  ${}^{28}_{14}$ Si

- 1. Quel est le nombre et la nature des constituants de ces deux atomes ?
- 2. Quelles sont leur structure électronique ?

remarque : la/les réponse(s) doivent être courtes MAIS justifiée(s).

#### EXERCICE 4 : noyau atomique et radioactivité (~3 points)

- 1. Quel est le processus de transformation d'un noyau radioactif?
- 2. Donnez la définition des isotopes d'un élément chimique.
- 3. Quelle peut être l'origine d'un isotope ?
- 4. Dans quel cas un isotope peut-il être stable?

remarque : la/les réponse(s) doivent être courtes MAIS justifiée(s).

# **EXERCICE 5**: oxydoréduction (~5,5 points)

- 1. A quoi correspond la constante d'équilibre d'une réaction chimique ? Donnez son expression, préciser les termes (et leur unité dans le système international d'unités) dans le cas d'un solide, d'un liquide et d'un gaz.
- 2. Comment peut-on définir :
  - a. une réaction d'oxydation?
  - b. une réaction de réduction ?
  - c. un oxydant?
  - d. un réducteur?
- **3.** A quoi correspond le degré d'oxydation ? On considère le phosphate de zinc  $Zn_3(PO_4)_2$  à l'état solide, formé de cations de zinc  $(Zn^{2+})$  et d'anions de phosphate  $(PO_4^{3-})$ . Sachant que n.o. $(Zn^{2+})$  = +II et n.o. $(O^{2-})$  = -II, déterminez le degré d'oxydation du phosphore.
- **4.** Pour les trois réactions d'oxydoréduction suivantes, **a**) équilibrez les, **b**) identifier la demi-réaction d'oxydation et la demi-réaction de réduction (en justifiant) et **c**) identifiez l'oxydant et le réducteur :

HPO<sub>3</sub> + C → P + CO + H<sub>2</sub>O Cu + HNO<sub>3</sub> → Cu (NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O + NO<sub>2</sub> Sb + HNO<sub>3</sub> → Sb<sub>2</sub>O<sub>5</sub> + H<sub>2</sub>O + NO<sub>2</sub>

remarque : la/les réponse(s) doivent être courtes MAIS justifiée(s).

# EXERCICE 6 : pile DANIELL (~6 points)

Cette pile est composée de deux demi-piles, une formée d'une lame de zinc qui plonge dans une solution de chlorure de zinc  $(ZnCl_2 \ a \ 10^{-2} \ mol. \ e^{-1})$  et l'autre d'une lame de cuivre immergée dans une solution de sulfate de cuivre (CuSO<sub>4</sub> à  $10^{-2}$  mol.  $e^{-1}$ ). Les deux demi-piles (compartiments) sont reliées par un pont salin et la pile est opérée à  $27^{\circ}$ C.

- 1. Schématisez le principe de cette pile.
- 2. Quels sont les rôles du pont salin?
- **3.** Etablissez les systèmes redox en présence et écrivez la relation permettant de calculer le potentiel de chaque compartiment ( $E^{\circ}(Cu^{2+}/Cu) = 0,34 \text{ V}$  et  $E^{\circ}(Zn^{2+}/Zn) = -0,76 \text{ V}$ ).
- 4. Donnez la nature de chaque compartiment et écrivez la relation de la force électromotrice de la pile.
- 5. Complétez le schéma de la pile avec le sens du courant, la nature des pôles et la nature des réactions.

remarque : la/les réponse(s) doivent être courtes MAIS justifiée(s).

# Tableau périodique des éléments

