Cycle d'orientation
Direction générale
Service de l'enseignement
Secteur de l'évaluation
AB/CC/ns

EVACOM PHYSIQUE 9e Regroupements A-B-H / 2e semestre 2009-2010

LA MATIÈRE ET SES TRANSFORMATIONS

25 mai 2010

CRITÈRES DE CORRECTION

Exercice 1

1) 100℃. **1 pt**

2) 25℃ (à 2℃ près). **1 pt**

3) **2 pts**

- Réponse correcte : la naphtaline. 1 pt

- La température de fusion de 80℃ est mentionnée d ans la justification. 1 pt

4) L'absence de plateau de température et/ou l'absence de changement d'état sont mentionnées. **1 pt**

Total Ex. 1 : **5 pts**

Exercice 2

1 point par ligne correctement complétée (les corrections sont données à titre d'exemple et sont à l'appréciation du maître).

1)		V	
2)	agitées	F	liées
3)	autant	F	plus
4)	-138.4℃	F	-0,5 ℃
5)		V	
6)	physique	F	chimique
7)	inférieure	F	égale
8)	butane	F	méthane
9)		V	
10)	contracte	F	dilate

Total Ex. 2 : **10 pts**

Exercice 3

1) Car il n'y a plus de dioxygène (accepter oxygène) dans le récipient. **1 pt**

2) Car l'eau contient l'élément hydrogène. Cet élément chimique n'est présent ni dans le carbone ni dans le dioxygène. **2 pts**

Critères :

L'élève obtient les 2 points de l'exercice si sa réponse satisfait à au moins deux des trois critères et 1 point si sa réponse ne satisfait qu'à un seul critère.

- L'élève indique explicitement que l'élément hydrogène est présent dans l'eau (en donnant par exemple la formule chimique de l'eau). 1pt
- L'élève indique explicitement que l'élément hydrogène est absent du récipient ou que le récipient ne contient que les éléments carbone et oxygène. 1pt
- L'élève indique explicitement qu'une transformation chimique conserve les atomes (ne transforme pas, ne crée pas d'atomes). 1pt

3) $C + O_2 \rightarrow CO_2$ (accepter $2C + O_2 \rightarrow 2CO$). **2 pts**

Critères :

- L'élève a écrit les réactifs C et O_2. 1pt
- Pour la formule chimique du produit (CO_2 ou CO) et si l'équation est équilibrée. 1pt

4) Egale à 162.5 g, avec justification pertinente **1 pt**
- L'élève mentionne directement ou indirectement la conservation de la matière.

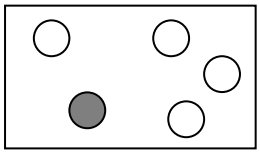
Total Ex. 3 : **6 pts**

Exercice 4

1) $4\ Fe + 3\ O_2 \rightarrow 2\ Fe_2O_3$ (juste ou faux). **1 pt**

2) Parce qu'après dix jours, il ne restait plus de dioxygène dans l'éprouvette (ou réponse équivalente). **1 pt**

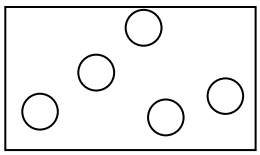
3) **4 pts**



Critères :

- La légende indique qu'un cercle représente une molécule. 1 pt
- Si les cercles sont espacés. 1 pt
- Les molécules de dioxygène et de diazote sont représentées et nommées dans la légende (accepter oxygène et azote). 1 pt
- La proportion est de 4 molécules de diazote pour une molécule de dioxygène. 1 pt

4) **1 pt**



- Seules des molécules de diazote espacées sont représentées (accepter une faible proportion de molécules d'eau).

Total Ex. 4 : **7 pts**

Exercice 5

1) et 2) **2 pts**

- L'élève a coché « baisse » **et** entouré « contraction ». . 2 pts

- L'élève a coché « baisse » **et** entouré « évaporation ». 1 pt

- Autres réponses : 0 point.

3) Explication cohérente avec le phénomène entouré. **1 pt**

Total Ex. 5 : **3 pts**

Exercice 6

1) La dissolution. **1 pt**

2) **2 pts**

- L'élève évoque l'agitation des molécules. 1 pt

- L'élève évoque les chocs des molécules sur les molécules de sucre. 1 pt

3) Les molécules sont moins agitées (accepter l'eau est plus froide). **1 pt**

4) La température (accepter une réponse cohérente avec la réponse au 3). **1 pt**

5) **2 pts**

- L'élève a coché « n'a pas changé ». 1 pt

- Le nombre de molécules de sucre et le nombre de molécules d'eau n'ont pas changé (accepter le nombre de molécules ou d'atomes n'a pas changé). 1 pt

Total Ex. 6 : **7 pts**

Exercice 7

1) 100℃, car c'est la température d'ébullition de l'eau. **1 pt**

Pour toute autre température ou si l'élève n'a pas justifié sa réponse : 0 point

2) L'élève a coché « diminue » et explique que des molécules d'eau passent de l'eau dans l'air. **1 pt**

3) Les bulles contiennent de la vapeur d'eau, ou de l'eau à l'état gazeux, ou des molécules d'eau. **1 pt**

Total Ex. 7 : **3 pts**

Total de l'épreuve : 41 points

EVACOM PHYSIQUE 9e Regroupements A-B-H / 2e semestre 2009-2010

LA MATIÈRE ET SES TRANSFORMATIONS

25 mai 2010

- **SAISIE DES RESULTATS**
  1. Depuis son domicile (par internet) : https://etat.geneve.ch/evacom/web
  2. Depuis l'école (par intranet) : http://etatprd.etat-ge.ch/evacom/int

Dernier délai : **mardi 8 juin 2010**

Correction de résultats après saisie :

Les corrections éventuelles après une première saisie ne sont possibles que par l'adresse intranet, donc depuis votre collège, et jusqu'à la fermeture de l'épreuve par le Service de l'enseignement.

- **CONSULTATION DES RESULTATS**

  Environ une semaine après le délai de saisie.

- **RETOUR DES EPREUVES CORRIGEES puis SIGNEES PAR LES PARENTS**

  Dernier délai : **MARDI 15 JUIN 2010**

- **PONDERATION**

  La note de cette épreuve commune sera intégrée dans la moyenne du semestre à raison de **20 à 30 %.**

REMARQUES DU MAÎTRE CORRECTEUR

Si vous souhaitez transmettre à la commission EVACOM des remarques concernant l'épreuve, vous pouvez soit utiliser cette feuille et l'adresser par courrier interne au secteur de l'évaluation à la Direction générale du CO soit les envoyer par courriel (nicole.stoeckli@etat.ge.ch). Merci de votre collaboration !

Le secteur de l'évaluation

Nom du maître correcteur : _____

Cours : _____ Collège : _____

Remarques :

Date : _____ Signature : _____