

EPREUVE DE P.C.T

PARTIE A EVALUATION DES RESSOURCES

Exercice 1 : Evaluation des savoirs

1- Définir les termes suivants (0,75 x 2 = 1,5pts)

a) Projection Orthogonale : _____

b) Dessin Technique : _____

2- Relie chaque symbole de l'élément chimique à la couleur de son modèle atomique à l'aide d'une flèche (0,5 x 6 = 1,5 pts)

- | | |
|----------------|----------|
| a) L'oxygène | 1- noir |
| b) L'hydrogène | 2- rouge |
| c) Le Chlore | 3- vert |
| d) Le Carbone | 4- jaune |
| e) L'azote | 5- blanc |
| f) Le soufre | 6- bleu |

3- Compléter les phrases suivantes avec les mots ou expressions suivants :

210 x 148,5 ; 420 x 297 ; fin ; fort ; trait interrompu court fin ; contours ; vraie grandeur (2pts)

a) Un est celui qui représente les Cachés

b) 1/1 est une échelle

c) Le format A3 a pour dimensions x (en mm)

d) Le format A5 a pour dimensions x (en mm)

EXERCICE 2 : Evaluation des savoirs

(5pts)

Vous avez vu en classe la combustion de la bougie.

2.1. Dans quelle condition cette combustion a lieu

2.2. Quels sont les réactifs ? 1pt

EPREUVE DE P.C.T

PARTIE A EVALUATION DES RESSOURCES

Exercice 1 : Evaluation des savoirs

1- Définir les termes suivants (0,75 x 2 = 1,5pts)

a) Projection Orthogonale : _____

b) Dessin Technique : _____

2- Relie chaque symbole de l'élément chimique à la couleur de son modèle atomique à l'aide d'une flèche (0,5 x 6 = 1,5 pts)

- | | |
|----------------|----------|
| a) L'oxygène | 1- noir |
| b) L'hydrogène | 2- rouge |
| c) Le Chlore | 3- vert |
| d) Le Carbone | 4- jaune |
| e) L'azote | 5- blanc |
| f) Le soufre | 6- bleu |

3- Compléter les phrases suivantes avec les mots ou expressions suivants :

210 x 148,5 ; 420 x 297 ; fin ; fort ; trait interrompu court fin ; contours ; vraie grandeur (2pts)

a) Un est celui qui représente les Cachés

b) 1/1 est une échelle

c) Le format A3 a pour dimensions x (en mm)

d) Le format A5 a pour dimensions x (en mm)

EXERCICE 2 : Evaluation des savoirs

(5pts)

Vous avez vu en classe la combustion de la bougie.

2.1. Dans quelle condition cette combustion a lieu

2.2. Quels sont les réactifs ? 1pt