

COLLEGE CATHOLIQUE DE BABA SIMON DE MISSOLE 2					
EXAMEN	EVALUATION N°1	Classe	4 ^{-ème} All/Esp	SESSION	11-10-2021
EPREUVE	P-C-T	COEF : 3	Durée :2h		

Partie A : Evaluation des ressources / 10 pts

Exercice 1 : vérification des ressources / 5 points



1. Définitions :

3pts

Réactifs :

.....

Produit :

.....

Champ magnétique :

.....

2. Citer deux types aimant que vous connaissez. et 1pt

3. Citer les pôles d'un aimant.....et 1pt

Exercice 2 : Application direct des savoirs /5 pts

1. La combustion du méthane dans le dioxygène produit le dioxyde de carbone et l'eau.

1-2. Qu'est qu'une réaction chimique ?

.....

 1pt

1-2. Quels sont les produits ?.....

..... 1pts

1-3. Quels sont les produits ?.....

..... 1pt

1-3. Ecrire l'équation littérale de cette réaction chimique

.....
 1pt

2. Deux pôles de même nature d'un aimant se comportent comment lorsqu'on les rapproche l'un de l'autre.

.....
.....1pt

Partie B : Evaluation des compétences /10 pts



Situation Problème : La cocotte-minute est un récipient dans lequel on fait cuire les aliments. Elle présente sur le couvercle une soupape de sécurité en plus du petit Orifice duquel la vapeur s'échappe. A l'intérieur de la cocotte-minute la pression de la vapeur d'eau est supérieure à la pression atmosphérique ce qui a pour conséquence d'augmenter la température d'ébullition de l'eau qui devient voisine de 120°C, et les aliments cuisent plus vite

1-Quel est le gaz que contient une cocotte-minute lorsqu'elle fonctionne ?.....

..... 2pts

2-Comment appelé-t-on ce changement d'état ?

3pts

Etat initial	Changement d'état	Etat final
Solide		Liquide
	Sublimation	Gazeux
Liquide		Solide
Liquide	Vaporisation	
Gazeux		Liquide
	Cristallisation	Solide

3-Sur quel principe est basé le fonctionnement de la cocotte-minute ?.....

..... 1.5pt

4-Pourquoi l'eau bout elle à 120 °C dans la cocotte-minute et pas 100 °C.....

.....1.5pt

6-Comment varie la température d'ébullition avec la pression ?.....

.....
..... 2ps

