



Nom et prénom : ..... N° : .....

**Chimie (8 pts)**



Barème

**Exercice N°1 (3 pts)**

Le fer réagit rapidement avec le dichlore pour donner le chlorure de fer

1- Cette réaction est-elle lente ou rapide ? justifier

.....

1 A

2- Préciser les réactifs et les produits de cette réaction

1 A

Réactifs	Produits

3- Ecrire le schéma de cette réaction

.....

1 A

**Exercice N°2 (5pts)**

La solubilité de chlorure de potassium **KCl** est **s<sub>1</sub> = 260 g.L<sup>-1</sup>** à **10°C**, elle devient égale à **s<sub>2</sub> = 290 g.L<sup>-1</sup>** à **60°C**.

On donne : Les masses molaires atomiques :

$$M(Cl) = 35,5 \text{ mol.L}^{-1} ; M(K) = 39 \text{ mol.L}^{-1}$$

1°) À **10°C**, on introduit une masse **m** de **KCl** dans un bécher contenant de l'eau pure. . Après agitation, on obtient mélange (M) de volume **V<sub>1</sub> = 50 mL** contenant un dépôt solide de masse **m' = 1 g**

**a-** Déterminer la masse maximale **m<sub>1</sub>** à **10°C** du soluté qu'on peut dissoudre dans **50 mL** d'eau pure

1 B

.....  
.....  
.....

**b-** En déduire la valeur de la masse **m** de **KCl** initialement introduite.

1.5 B

.....  
.....  
.....



**Exercice N°2 ( 8 pts)**

Observer la photo.

1) Quel est le nom de l'appareil de mesure

.....

2) En quelle unité est-il gradué ?

.....

3) Donner les caractéristiques du poids de la pomme

a- valeur :.....

b- Sens :.....

c- Direction :.....

d- Point d'application :.....

4) Représenter le poids de la pomme

On donne échelle **1Cm → 1N**

5) Le poids de la pomme peut être une force localisée ou répartie ? justifier

.....

.....



1A

1A

2B

1.5A

1.5A

