


NOM / Prénom : .....

7/11/2014	<b>Devoir de Sciences Physiques n°3</b>					Durée : 20 mn		
	Restituer ses connaissances (3)		Réaliser (6)		Analyser (6)		Com (1)	<b>NOTE provisoire</b>
<b>Objectifs à revalider</b>					<b>Ana 2</b>	<b>Ana 3</b>		
<b>Nouveaux objectifs</b>	<b>Res 5</b>	<b>Res 6</b>	<b>Réa 5</b>	<b>Réa 6</b>			<b>Com 3</b>	
Bilan provisoire du trimestre								

<p><b>Exercice 1 :</b></p> <ol style="list-style-type: none"> <li>Donner la définition de la période et la définition de la fréquence d'un phénomène périodique.</li> <li>La fréquence de défilement des images sur un écran de cinéma est <math>f=24</math> Hz.             <ol style="list-style-type: none"> <li>Ecrire la relation littérale liant la fréquence <math>f</math> d'un phénomène et sa période <math>T</math>. Vous préciserez les unités.</li> <li>Calculer la période <math>T</math> en seconde du phénomène de défilement des images sur l'écran. Le calcul devra être présenté correctement.</li> </ol> </li> </ol>	<p><b>Res 5</b></p> <p><b>Res 6</b></p> <p><b>Réa 6</b></p>
<p><b>Exercice 2 :</b></p> <p>Vous disposez de l'enregistrement de l'électrocardiogramme d'un patient ci-dessous. Le papier défile, 1 (grand) carreau représente 2s.</p>  <p>Repasser un motif périodique sur le signal ci-dessus et déterminer la période des battements du cœur du patient. Votre raisonnement doit être expliqué sur votre feuille.</p>	<p><b>Réa 5</b></p>

OBJECTIFS POUVANT ETRE RATTRAPES :

<p><b>Exercice n° 3:</b> Un élément X est dans la 2<sup>ème</sup> colonne du tableau et n'est pas sur la 1<sup>ère</sup> ligne. Quelle sera la formule de l'ion formé par cet élément X ? Vous justifierez à partir de la place de cet élément dans le tableau.</p>	<p><b>Ana 2</b></p>
<p><b>Exercice n°4 :</b> Un morceau de métal cuivre est introduit dans un tube à essai puis on ajoute une solution aqueuse d'acide nitrique incolore. Une transformation chimique a lieu et le morceau de cuivre disparaît. La solution devient bleue et des gaz roux apparaissent. Indiquer, ci dessous, si les propositions suivantes sont vraies ou fausses.</p> <p>a. L'élément chimique cuivre ne s'est pas conservé puisque le morceau de métal n'est plus visible. ....</p> <p>b. Puisque l'élément chimique cuivre était présent avant la transformation, il est présent ensuite, par exemple sous forme d'ions cuivre. ....</p> <p>c. L'acide nitrique contient, entre autre, des ions hydrogène. L'élément hydrogène n'est plus présent dans le tube à la fin de la réaction car il y a eu une transformation chimique. ....</p>	<p><b>Ana 3</b></p>