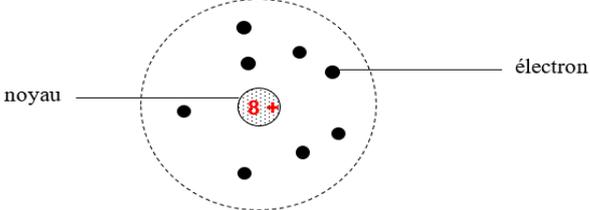


Correction Brevet blanc n° 1 - 3ème

Questions	Réponse attendue
La chimie me donne mal à la tête -13 points	
Question 1 - 1 point	Un antipyrétique permet de lutter contre la fièvre.
Qu'est-ce qu'un antipyrétique ?	
Question 2 - 1 point	L'ibuprofène a des propriétés antipyrétique et anti-inflammatoire.
Quelles sont les propriétés thérapeutiques de l'ibuprofène ?	
Question 3 - 1 point	L'aspirine est extraite de l'écorce de saule.
De quelle espèce naturelle l'aspirine était-elle extraite ?	
Question 4 - 1 point	20 atomes
Quel est le nombre total d'atomes contenus dans une molécule de paracétamol ?	
Question 5 - 4 points	La molécule de quinine est composée de : - 20 atomes de carbone - 24 atomes d'hydrogène - 2 atomes d'azote - 2 atomes d'oxygène
Donner le nom et le nombre de chaque type d'atomes qui forment la molécule de quinine.	
Question 6 - 3 points	Z = 7 : il y a donc 7 protons . Dans un atome, il y a autant de protons que d'électrons donc il y a 7 électrons . A = 15 : A correspond au nombre de protons et de neutrons donc il y a 15 - 7 = 8 neutrons .
L'atome d'azote se note : Donner la composition de l'atome ${}^{15}_{7}\text{N}$ (nombre de protons, neutrons et électrons). Justifier.	
Question 7 - 2 points	
Représenter l'atome d'oxygène. Légendez cette représentation.	
Le tri des déchets - 12 points	
Question 1 - 1,5 point	Cuivre Aluminium Zinc Fer
Compléter le nom des quatre métaux les plus couramment utilisés que l'on peut retrouver dans cette benne. Chaque tiret correspond à une lettre et la première lettre du nom du métal est écrite.	
Question 2 - 0,5 point	L'or et l'argent sont deux métaux utilisés en bijouterie.
Nommer deux autres métaux utilisés notamment pour la fabrication des bijoux.	
Question 3 - 2 points	

Correction Brevet blanc n° 1 - 3ème

Questions	Réponse attendue
<p>Dans les centres de tri, certaines étapes du tri sont mécanisées. Par exemple, un dispositif permet de trier les objets en fer, comme l'indique le schéma ci-dessous. Expliquer le principe de fonctionnement de ce dispositif.</p>	<p>La plaque est constituée d'un aimant qui va attirer les canettes en fer. Les autres ne seront pas attirées.</p>
<p>Question 3 bis (erreur numérotation) - 2 points</p> <p>Une canette en aluminium a une masse $m = 14,5 \text{ g}$ et la masse volumique de l'aluminium est $\rho = 2,6 \text{ g/cm}^3$. Calculer le volume d'aluminium nécessaire à la fabrication d'une canette.</p>	<p>Le volume d'aluminium est défini par :</p> $V = \frac{m}{\rho}$ $V = \frac{14,5}{2,6}$ $V = 5,6 \text{ cm}^3$ <p>Le volume d'aluminium est de $5,6 \text{ cm}^3$</p>
<p>Question 4 - 2 points</p> <p>Parmi les déchets, certains sont conducteurs du courant électrique, d'autres sont isolants. Proposer une expérience permettant de comparer le caractère conducteur des différents objets.</p>	
<p>Question 5 - a - 1 point</p> <p>Citer deux précautions à prendre lors de la manipulation d'un flacon portant le pictogramme de l'étiquette n° 2.</p>	<p>Pour manipuler le produit n° 2, il faut porter une blouse et des lunettes. (ou gants)</p>
<p>Question 5 - b - 1 point</p> <p>Indiquer ce que l'on ne doit pas faire avec les flacons portant le pictogramme de l'étiquette n° 1.</p>	<p>Le produit n° 1 ne doit pas être jeté à l'évier.</p>
<p>Question 6 - 2 points</p> <p>Parmi les déchets, se trouve des piles. Le diagramme suivant représente les transferts d'énergie dans une pile électrochimique. Compléter ce diagramme avec les mots : « thermique », « chimique » et « électrique ».</p>	