

ETUDE DOCUMENTAIRE SUR LA STRUCTURE DE LA MATIERE

Site web: <http://www.in2p3.fr> Choisir: **Voyage au cœur de la matière.**

Compléter les tableaux suivants.

Questions	Réponses
Quels sont les constituants de l'atome ?
Définition du numéro atomique
Définition du nombre de masse
Qu'est-ce qu'un nucléon ?
Définition d'isotope

Questions	Réponses
<i>Quel est le plus petit morceau de fer possible ?</i>
<i>En utilisant le tableau de classification périodique, Retrouver le numéro atomique de l'élément fer.</i>
<i>Retrouver également le nombre de masse de l'isotope le plus abondant.</i>
<i>En déduire la carte de visite de l'atome de fer: Nombre de protons Nombre de nucléons Nombre de neutrons Nombre d'électrons</i>

Questions	Réponses
Quelle est la plus petite partie d'eau possible ?	
Quels en sont les constituants ?	
<p><i>En utilisant le tableau de classification périodique, Retrouver le numéro atomique du premier élément.</i></p> <p><i>Retrouver également le nombre de masse de son isotope le plus abondant.</i></p> <p><i>En déduire la carte de visite de l'atome:</i> <i>Nombre de protons</i> <i>Nombre de nucléons</i> <i>Nombre de neutrons</i> <i>Nombre d'électrons</i></p>	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>
<p><i>En utilisant le tableau de classification périodique, Retrouver le numéro atomique du deuxième élément.</i></p> <p><i>Retrouver également le nombre de masse de son isotope le plus abondant.</i></p> <p><i>En déduire la carte de visite de l'atome:</i> <i>Nombre de protons</i> <i>Nombre de nucléons</i> <i>Nombre de neutrons</i> <i>Nombre d'électrons</i></p>	<p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p> <p>.....</p>

Conclusion:

La matière peut être considérée comme un assemblage à partir de constituants élémentaires:

.....