

<p>Matière</p> <p>➤ Indique le nom des deux éléments chimiques les plus abondants dans l'Univers et précise leur symbole.</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 8</p>	<p>Matière</p> <p>➤ Quels sont les constituants d'un atome ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 8</p>
<p>Matière</p> <p>➤ Indique le signe de la charge de chaque particule constituant l'atome.</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 8</p>	<p>Matière</p> <p>➤ Pourquoi un atome est-il électriquement neutre ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 8</p>

<p>Matière</p> <p>➤ Quelle est la différence entre un atome et un ion ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 9</p>	<p>Matière</p> <p>➤ L'atome de magnésium (Mg) a perdu deux électrons. Quelle est la formule chimique de l'ion obtenu ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 9</p>
<p>Matière</p> <p>➤ L'ion fluorure comporte 9 protons et 10 électrons. Quelle est sa formule chimique ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 9</p>	<p>Matière</p> <p>➤ Comment peut-on identifier la présence d'un ion dans une solution ?</p> <p style="text-align: right;">➔ Chapitre 9</p>

<p>Un atome est constitué d'un ou plusieurs électrons tournant dans le vide autour d'un noyau composé de proton(s) et de neutron(s).</p>	<p>L'hydrogène (H) et l'hélium (He).</p>
<p>Un atome contient autant de protons que d'électrons, de charge opposée, il est donc neutre.</p>	<p>La charge de l'électron est négative, celle du proton positive et celle du neutron, nulle.</p>

<p>Mg^{2+}</p>	<p>Contrairement à un atome, un ion est chargé électriquement.</p>
<p>En pratiquant un test d'identification : on ajoute un détecteur et on observe la couleur du précipité obtenu.</p>	<p>F^{-}</p>

<p>Matière</p> <p>➤ Indique le nom et la formule chimique de l'ion majoritaire dans une solution acide.</p> <p>→ Chapitre 13</p>	<p>Matière</p> <p>➤ Quel est l'ion majoritaire dans une solution dont le pH est égal à 12 ?</p> <p>→ Chapitre 13</p>
<p>Matière</p> <p>➤ Comment modélise-t-on une solution neutre à l'échelle microscopique ?</p> <p>→ Chapitre 13</p>	<p>Matière</p> <p>➤ Quels dangers présentent les solutions acides et basiques concentrées ?</p> <p>→ Chapitre 13</p>

L'ion hydroxyde, de formule chimique HO^- .

L'ion hydrogène, de formule chimique H^+ .

Ces solutions sont corrosives, irritantes et ne doivent pas être rejetées dans l'environnement sans avoir été neutralisées.

Une solution neutre contient autant d'ions hydrogène H^+ que d'ions hydroxyde HO^- .