

Stabilisation d'un atome : ions et molécules

Thème du programme : Constitution et transformation de la matière

Savoirs	Exercices	A	EA	NA
<p>Connaitre la condition de stabilité d'un atome.</p> <p>Définition d'un ion monoatomique (anion, cation), écriture et nom de certain d'entre eux.</p> <p>Définition d'une énergie de liaison.</p>				
Savoir-faire	Exercices	A	EA	NA
<p>Déterminer la charge d'un ion monoatomique à partir de sa place dans le tableau périodique.</p> <p>Savoir écrire la formule d'un précipité (électroneutralité de la matière).</p> <p>Identifier des ions en solution, donner leur proportion.</p> <p>Déterminer le nombre de doublets liants et non liants établis par un atome.</p> <p>Écrire un schéma de Lewis simple en respectant le nombre de liaisons covalentes.</p> <p>Déterminer expérimentalement une valeur approchée de l'énergie de liaison.</p>	<p>TP</p> <p>19 p 72, 35 p 76</p> <p>34 p 76</p> <p>25 p 73</p> <p>TP + 29 p 73 , 43 p 78</p>			

Stabilisation d'un atome : ions et molécules

Thème du programme : Constitution et transformation de la matière

Savoirs	Exercices	A	EA	NA
<p>Connaitre la condition de stabilité d'un atome.</p> <p>Définition d'un ion monoatomique (anion, cation), écriture et nom de certain d'entre eux.</p> <p>Définition d'une énergie de liaison.</p>				
Savoir-faire	Exercices	A	EA	NA
<p>Déterminer la charge d'un ion monoatomique à partir de sa place dans le tableau périodique.</p> <p>Savoir écrire la formule d'un précipité (électroneutralité de la matière).</p> <p>Identifier des ions en solution, donner leur proportion.</p> <p>Déterminer le nombre de doublets liants et non liants établis par un atome.</p> <p>Écrire un schéma de Lewis simple en respectant le nombre de liaisons covalentes.</p> <p>Déterminer expérimentalement une valeur approchée de l'énergie de liaison.</p>	<p>TP</p> <p>19 p 72, 35 p 76</p> <p>34 p 76</p> <p>25 p 73</p> <p>TP + 29 p 73 , 43 p 78</p>			