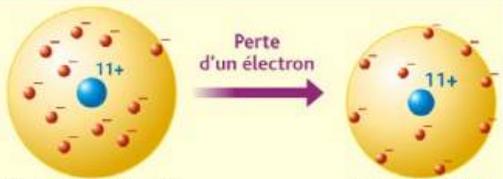
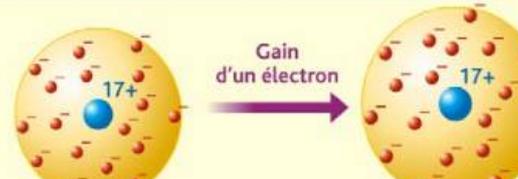
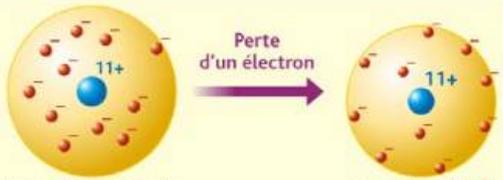
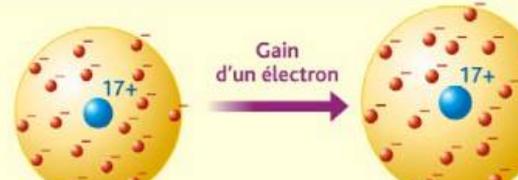
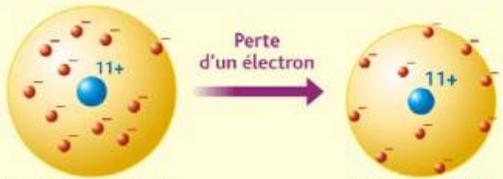
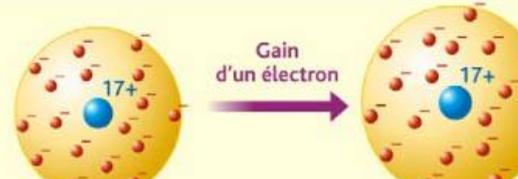


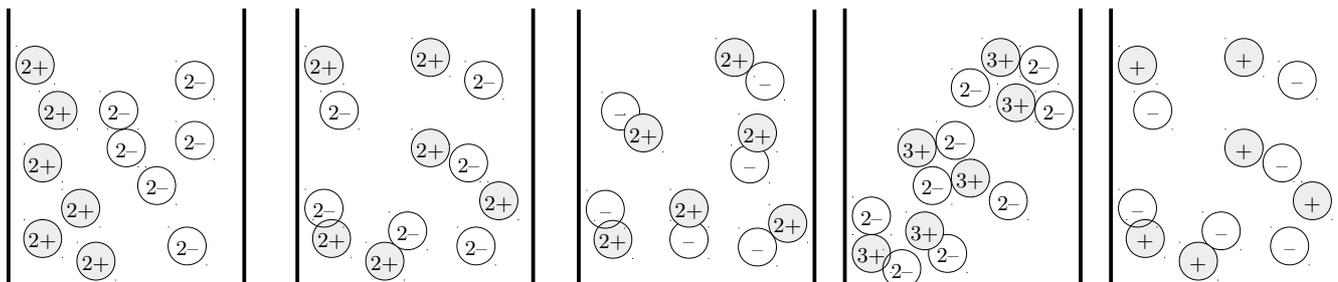
Formation d'un ion positif	Formation d'un ion négatif
 <p>Atome de sodium Na $11\oplus + 11\ominus = 0$</p> <p>Ion sodium Na^+ $11\oplus + 10\ominus = 1\oplus$</p>	 <p>Atome de chlore Cl $17\oplus + 17\ominus = 0$</p> <p>Ion chlorure Cl^- $17\oplus + 18\ominus = 1\ominus$</p>
<p>L'atome de sodium, symbole, possède charges positives dans le noyau et électrons négatifs.</p> <p>Il perd un électron chargé</p> <p>..... : il contient donc charges positives et charges négatives.</p> <p>Il devient donc pour signifier le déficit d'électrons.</p>	<p>L'atome de chlore, symbole, possède charges positives dans le noyau et électrons négatifs</p> <p>Il gagne un électron chargé</p> <p>il contient donc charges positives et charges négatives.</p> <p>Il devient donc pour signifier l'excédent d'électrons.</p>

Formation d'un ion positif	Formation d'un ion négatif
 <p>Atome de sodium Na $11\oplus + 11\ominus = 0$</p> <p>Ion sodium Na^+ $11\oplus + 10\ominus = 1\oplus$</p>	 <p>Atome de chlore Cl $17\oplus + 17\ominus = 0$</p> <p>Ion chlorure Cl^- $17\oplus + 18\ominus = 1\ominus$</p>
<p>L'atome de sodium, symbole, possède charges positives dans le noyau et électrons négatifs.</p> <p>Il perd un électron chargé</p> <p>..... : il contient donc charges positives et charges négatives.</p> <p>Il devient donc pour signifier le déficit d'électrons.</p>	<p>L'atome de chlore, symbole, possède charges positives dans le noyau et électrons négatifs</p> <p>Il gagne un électron chargé</p> <p>il contient donc charges positives et charges négatives.</p> <p>Il devient donc pour signifier l'excédent d'électrons.</p>

Formation d'un ion positif	Formation d'un ion négatif
 <p>Atome de sodium Na $11\oplus + 11\ominus = 0$</p> <p>Ion sodium Na^+ $11\oplus + 10\ominus = 1\oplus$</p>	 <p>Atome de chlore Cl $17\oplus + 17\ominus = 0$</p> <p>Ion chlorure Cl^- $17\oplus + 18\ominus = 1\ominus$</p>
<p>L'atome de sodium, symbole, possède charges positives dans le noyau et électrons négatifs.</p> <p>Il perd un électron chargé</p> <p>..... : il contient donc charges positives et charges négatives.</p> <p>Il devient donc pour signifier le déficit d'électrons.</p>	<p>L'atome de chlore, symbole, possède charges positives dans le noyau et électrons négatifs</p> <p>Il gagne un électron chargé</p> <p>il contient donc charges positives et charges négatives.</p> <p>Il devient donc pour signifier l'excédent d'électrons.</p>

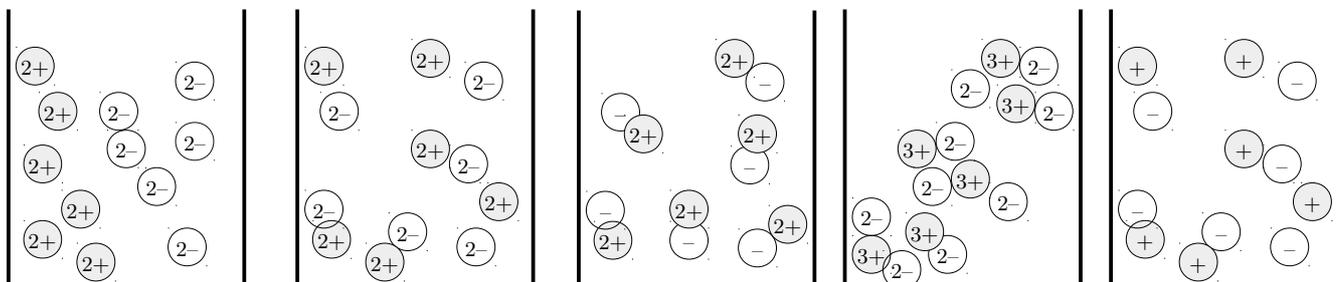
La matière est toujours _____ . Donc même si la solution contient des ions, chargés, la charge totale d'une solution est toujours _____ . Ainsi, un ion positif est toujours proche d'un ion _____ et inversement.

Barrer le schéma complètement faux. Modifier celui ne respectant pas la neutralité électronique. Puis attribuer à chaque schéma les 4 réactions de dissolution : dissolution du sel dans l'eau, dissolution de l'oxyde d'aluminium (Al_2O_3) formant des ions Al^{3+} et O^{2-} , dissolution du chlorure de magnésium (MgCl_2) qui forme des ions Mg^{2+} et deux anions et enfin de l'oxyde de magnésium (MgO) qui forme un cation et un anion.



La matière est toujours _____ . Donc même si la solution contient des ions, chargés, la charge totale d'une solution est toujours _____ . Ainsi, un ion positif est toujours proche d'un ion _____ et inversement.

Barrer le schéma complètement faux. Modifier celui ne respectant pas la neutralité électronique. Puis attribuer à chaque schéma les 4 réactions de dissolution : dissolution du sel dans l'eau, dissolution de l'oxyde d'aluminium (Al_2O_3) formant des ions Al^{3+} et O^{2-} , dissolution du chlorure de magnésium (MgCl_2) qui forme des ions Mg^{2+} et deux anions et enfin de l'oxyde de magnésium (MgO) qui forme un cation et un anion.



La matière est toujours _____ . Donc même si la solution contient des ions, chargés, la charge totale d'une solution est toujours _____ . Ainsi, un ion positif est toujours proche d'un ion _____ et inversement.

Barrer le schéma complètement faux. Modifier celui ne respectant pas la neutralité électronique. Puis attribuer à chaque schéma les 4 réactions de dissolution : dissolution du sel dans l'eau, dissolution de l'oxyde d'aluminium (Al_2O_3) formant des ions Al^{3+} et O^{2-} , dissolution du chlorure de magnésium (MgCl_2) qui forme des ions Mg^{2+} et deux anions et enfin de l'oxyde de magnésium (MgO) qui forme un cation et un anion.

