

Grille correction SUJET A et SUJET B (durée 35 à 40 min)

<b>1. Atomes (H, C, N, O, Cl)</b>	Configurations, électrons de valence, liaisons	<b>2,5 pts</b>
<b>2. Ions (Fe<sup>2+</sup>, Cl<sup>-</sup>)</b>	Nombre de protons, neutrons, électrons corrects	<b>2 pts</b>
<b>3. Justification de la formation de Cl<sup>-</sup></b>	Explication claire (stabilité, octet, gaz noble)	<b>0,5 pt</b>
<b>4. Structures de Lewis</b>	H <sub>2</sub> , NH <sub>3</sub> , CH <sub>4</sub> , HCl, CO <sub>2</sub> , C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> , CH <sub>2</sub> Cl <sub>2</sub> , Cl <sub>2</sub> , CN <sup>-</sup> , NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	<b>5 pts</b>
(0,5 pt par structure correcte et justifiée)		

**Total : 10 pts**

<b>1. Atomes (H, C, N, O, Cl)</b>	Configurations, valence, liaisons	<b>2,5 pts</b>
<b>2. Ions (Mg<sup>2+</sup>, S<sup>2-</sup>)</b>	Protons, neutrons, électrons corrects	<b>2 pts</b>
<b>3. Justification de Mg<sup>2+</sup></b>	Stabilité du gaz noble, perte des électrons 3s <sup>2</sup>	<b>0,5 pt</b>
<b>4. Structures de Lewis</b>	O <sub>2</sub> , H <sub>2</sub> CO, H <sub>2</sub> O, N <sub>2</sub> , CH <sub>3</sub> NH <sub>2</sub> , NCl <sub>3</sub> , C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> , C <sub>2</sub> H <sub>2</sub> , OH <sup>-</sup> , H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	<b>5 pts</b>
(0,5 pt par structure correcte et justifiée)		

**Total : 10 pts**