

Exercice de réinvestissement suite à l'activité n°7 :

→ Présenter des données sous une forme adaptée : l'axe orienté

1/ Aide-toi de la table périodique des éléments pour **en déduire la composition** (nombres de protons et nombre d'électrons) de l'ion Magnésium (II) de formule  $Mg^{2+}$ , de l'ion fluorure  $F^-$  et de l'ion oxygène  $O^{2-}$ . Tu **prendras des notes** dans ton cahier.

2/ **Trace un axe** sur lequel chaque atome et chaque ion associé sont présents, triés par **nombre d'électrons croissant**. Pour cela, aide-toi du tableau ci-dessous :

Compétence élève	J'AI REUSSI SI...	Auto-évaluation	Eval prof
COMMUNIQUER A L'AIDE D'UN AXE ORIENTÉ	J'ai <b>tracé à la règle</b> un axe orienté de la gauche vers la droite.		
	J'ai indiqué <b>au bout de l'axe</b> , coté flèche, le <b>nom de la grandeur</b> qui va être placée sur l'axe (nombre, masse, volume...)		
	J'ai placé de façon judicieuse des <b>petits traits sur l'axe</b> : ce sont des repères.		
	J'ai écrit le symbole de l'atome ou la formule de l'ion <b>sous chaque repère</b>		
	J'ai écrit le nombre d'électrons <b>au-dessus de chaque repère</b>		

Tu souhaites t'entraîner davantage ? Dessine chaque atome de l'exercice ainsi que l'ion qui lui est associé dans ton cahier. Tu n'oublieras pas d'y indiquer un titre ainsi que des légendes.

Exercice de réinvestissement suite à l'activité n°7 :

→ Présenter des données sous une forme adaptée : l'axe orienté

1/ Aide-toi de la table périodique des éléments pour **en déduire la composition** (nombres de protons et nombre d'électrons) de l'ion Magnésium (II) de formule  $Mg^{2+}$ , de l'ion fluorure  $F^-$  et de l'ion oxygène  $O^{2-}$ . Tu **prendras des notes** dans ton cahier.

2/ **Trace un axe** sur lequel chaque atome et chaque ion associé sont présents, triés par **nombre d'électrons croissant**. Pour cela, aide-toi du tableau ci-dessous :

Compétence élève	J'AI REUSSI SI...	Auto-évaluation	Eval prof
COMMUNIQUER A L'AIDE D'UN AXE ORIENTÉ	J'ai <b>tracé à la règle</b> un axe orienté de la gauche vers la droite.		
	J'ai indiqué <b>au bout de l'axe</b> , coté flèche, le <b>nom de la grandeur</b> qui va être placée sur l'axe (nombre, masse, volume...)		
	J'ai placé de façon judicieuse des <b>petits traits sur l'axe</b> : ce sont des repères.		
	J'ai écrit le symbole de l'atome ou la formule de l'ion <b>sous chaque repère</b>		
	J'ai écrit le nombre d'électrons <b>au-dessus de chaque repère</b>		

Tu souhaites t'entraîner davantage ? Dessine chaque atome de l'exercice ainsi que l'ion qui lui est associé dans ton cahier. Tu n'oublieras pas d'y indiquer un titre ainsi que des légendes.