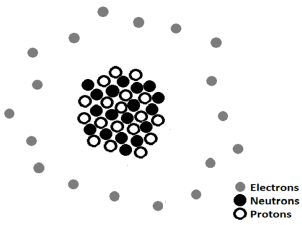


GRILLE D'ÉVALUATION DES COMPÉTENCES

Dans le tableau ci-dessous sont reportées les informations que doivent extraire les élèves. Le critère de réussite (indiqué par ☺) ne peut être validé que si les informations extraites sont organisées correctement (par thème de recherche : symbole, modèle...). La compétence ANA (réponse finale) n'est pas évaluée.

S'APPROPRIER			
Critères de réussite		Réponses	Niveau validé
<u>Symbole du noyau de l'isotope le plus abondant</u> <ul style="list-style-type: none"> Doc 2 : A_ZX est le symbole d'un noyau Doc 2 : X est le symbole ; article : Ar est le symbole de l'argon Doc 2 : A est égal au nombre de protons + neutrons ; Doc 3 : pour l'isotope lourd, $A = 18 + 20 = 38$ Doc 2 : Z est le numéro atomique Doc 3 : le numéro atomique de l'argon est 18. 	☺ ☺ ☺ ☺ ☺	${}^{38}_{18}\text{Ar}$	
<u>Modèle de l'atome</u> <ul style="list-style-type: none"> Doc 1 : le noyau est au centre et des électrons tournent autour Doc 2 : Z correspond au nombre de protons : il y a 18 protons Doc 3 : $N = 20$ Doc 2 : autant d'électrons que de protons 	☺ ☺ ☺ ☺		
<u>Structure électronique</u> <ul style="list-style-type: none"> Ecrire la lettre représentant chaque couche électronique occupée en majuscule et entre parenthèses et indiquer en exposant le nombre d'électrons Remplir dans l'ordre les couches K, L puis M Passer à la couche suivante si la précédente est saturée : Nombre d'électrons max : <ul style="list-style-type: none"> K : 2 électrons L : 8 électrons M : 18 électrons Huit électrons dans la couche M pour l'argon 	☺ ☺ ☺ ☺ ☺	$(K)^2(L)^8(M)^8$	
COMMUNIQUER			
Critères de réussite			Niveau validé
Utilisation de l'ensemble de la feuille	☺		
Absence de phrase	☺		
Titre indiqué	☺		
Sous titres (symbole du noyau, structure électronique...)	☺		
Informations demandées	☺		
Informations complémentaires (au moins une)	☺		
Clarté du document	☺		
Document soigné	☺		
Originalité du document	☺		
Légende pour le modèle	☺		