

Correction Evaluation blanche (Chap. 5, 6 et 7)

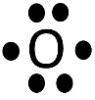
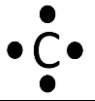
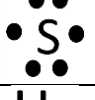

Exercice 1 : Stabiliser l'atome de soufre /10

Tableau périodique incomplet

H Hydrogène																		He Hélium
																		Ne Neon
Na Sodium																		Ar Argon
																		Kr Krypton
																		Xe Xénon

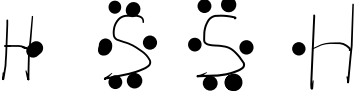
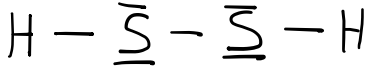
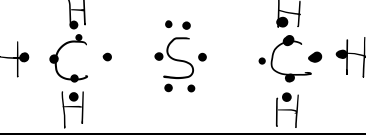
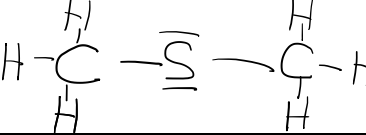

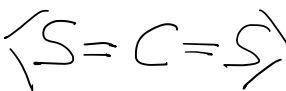
- 1- La couche de valence est la n°3 (0,5 point). Il y a 4+2=6 électrons de valence (0,5 point).
 2- Le soufre veut ressembler à l'argon pour être stable (0,5 point). L'atome de soufre va gagner 2 électrons pour avoir la même configuration électronique que l'argon (0,5 point). Il aura donc 8 électrons de valence : c'est la règle de l'octet (0,5 point). Le symbole de l'ion sulfure est S²⁻ (0,5 point).

3-

Nom de l'atome	Configuration électronique	Nombre d'électrons de valence	Symbolisation avec les électrons de valence (ajouter les électrons de valence autour sous forme de points)	Nombre d'électrons à <u>gagner</u> pour être stable
Oxygène (O)	1s ² 2s ² 2p ⁴	6		2
Carbone (C)	1s ² 2s ² 2p ²	4		4
Soufre (S)	1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ⁴	6		2
Hydrogène (H)	1s ¹	1		1 (règle du duet !)

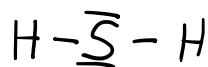
3 points (-0,5 par mauvaise réponse)

4 -

Symbolisation avec les électrons de valence (Placer les électrons de valence sous la forme de points. Mettre les points de telle manière à matérialiser les doublets du schéma de Lewis à droite)	Schéma de Lewis de la molécule (placer les électrons de valence sous la forme de doublets)
	
	
	

3 points (1 point par schéma de Lewis)

- 5- Il y a 2 doublets liants et 2 doublets non liants autour de l'atome de soufre. Cela fait en tout 8 électrons. La règle de l'octet est respectée. L'atome de soufre est stable. (1 point)



Evaluation par compétence-

Réaliser : Je sais tracer les schémas de Lewis

A- Bonne maîtrise	B- Maîtrise fragile	C- Maîtrise insuffisante	D- Maîtrise très insuffisante
Je sais tracer tous les schémas de Lewis	Je sais presque tracer tous les schémas de Lewis (au moins 2 bons sur 3).	J'ai du mal à tracer les schémas de Lewis mais j'arrive à compter les électrons de valence pour chaque atome.	Je n'arrive pas à compter les électrons de valence pour chaque atome.