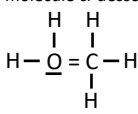
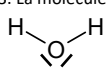


2nde – C04 – QCM – Version A – Plusieurs réponses possibles – 7 min

	A	B	C	D
1. L'atome de fluor ($Z = 9$) se dessine en schéma de Lewis				
2. La molécule ci-dessous 	Est stable	A un atome d'oxygène ($Z = 8$) instable	A un atome de carbone ($Z = 6$) instable	A un atome d'hydrogène ($Z = 1$) instable
3. La molécule ci-dessous possède 	4 doublets	4 doublets liants	2 doublets non liants	4 doublets non liants
4. La configuration électronique de l'atome de magnésium ($Z = 12$) peut s'écrire	$(1s)^2(2s)^1(2p)^6(3s)^2(3p)^1$	$(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^2$	$(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^1$	$(1s)^3(2s)^3(2p)^6$
5. Des éléments chimiques placés dans la même colonne ont	Des propriétés physiques semblables	Des propriétés chimiques semblables	Le même nombre d'électrons	Le même nombre de protons
6. Une liaison double	a une énergie de liaison plus grande qu'une liaison simple	a une énergie de liaison moins grande qu'une liaison simple	Est constituée de 2 électrons	Est constituée de 4 électrons
7. L'atome dont la configuration électronique s'écrit $(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^2(3p)^2$ possède	2 électrons de valence	3 électrons de valence	4 électrons de valence	5 électrons de valence
8. L'élément dont la configuration électronique s'écrit $(1s)^2(2s)^2(2p)^5$ est situé	Sur la première période	Sur la deuxième période	Dans la 5 ^{ème} colonne	Dans la 17 ^{ème} colonne
9. L'ion K^+ est appelé ion	Chlorure	Sodium	Potassium	Calcium
10. La famille présente dans la 18 ^{ème} colonne du tableau périodique est la famille des	Halogènes	Alcalins	Gaz nobles	Métaux nobles

2nde – C04 – QCM – Version B – Plusieurs réponses possibles – 7 min

	A	B	C	D
1. L'atome de soufre ($Z = 16$) se dessine en schéma de Lewis				
2. La molécule ci-dessous 	Est stable	A un atome d'oxygène ($Z = 8$) instable	A un atome de carbone ($Z = 6$) instable	A un atome d'hydrogène ($Z = 1$) instable
3. La molécule ci-dessous possède 	2 doublets	4 doublets liants	2 doublets non liants	4 doublets non liants
4. La configuration électronique de l'atome de silicium ($Z = 14$) s'écrit	$(1s)^2(2s)^1(2p)^6(3s)^2(3p)^3$	$(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^2$	$(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^2(3p)^2$	$(1s)^3(2s)^3(2p)^6$
5. La famille présente dans la 18 ^{ème} colonne du tableau périodique est la famille des	Halogènes	Alcalins	Métaux nobles	Gaz nobles
6. Une liaison triple	a une énergie de liaison plus grande qu'une liaison double	a une énergie de liaison moins grande qu'une liaison double	est constituée de 3 électrons	est constituée de 6 électrons
7. L'atome dont la configuration électronique s'écrit $(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^2(3p)^6$ possède	2 électrons de valence	4 électrons de valence	6 électrons de valence	8 électrons de valence
8. L'élément dont la configuration électronique s'écrit $(1s)^2(2s)^2(2p)^3$ est situé	Sur la deuxième période	Sur la première période	Dans la 3 ^{ème} colonne	Dans la 13 ^{ème} colonne
9. Des éléments chimiques placés dans la même colonne ont	Des propriétés chimiques semblables	Des propriétés physiques semblables	Le même nombre d'électrons	Le même nombre de protons
10. L'ion Na^+ s'appelle l'ion	Potassium	Sodium	Azote	Natrium

2nde – C04 – QCM – Version A – Plusieurs réponses possibles – 7 min

	A	B	C	D
1. L'atome de fluor ($Z = 9$) se dessine en schéma de Lewis				
2. La molécule ci-dessous 	Est stable	A un atome d'oxygène ($Z = 8$) instable	A un atome de carbone ($Z = 6$) instable	A un atome d'hydrogène ($Z = 1$) instable
3. La molécule ci-dessous possède 	4 doublets	4 doublets liants	2 doublets non liants	4 doublets non liants
4. La configuration électronique de l'atome de magnésium ($Z = 12$) peut s'écrire	$(1s)^2(2s)^1(2p)^6(3s)^2(3p)^1$	$(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^2$	$(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^1$	$(1s)^3(2s)^3(2p)^6$
5. Des éléments chimiques placés dans la même colonne ont	Des propriétés physiques semblables	Des propriétés chimiques semblables	Le même nombre d'électrons	Le même nombre de protons
6. Une liaison double	a une énergie de liaison plus grande qu'une liaison simple	a une énergie de liaison moins grande qu'une liaison simple	Est constituée de 2 électrons	Est constituée de 4 électrons
7. L'atome dont la configuration électronique s'écrit $(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^2(3p)^2$ possède	2 électrons de valence	3 électrons de valence	4 électrons de valence	5 électrons de valence
8. L'élément dont la configuration électronique s'écrit $(1s)^2(2s)^2(2p)^5$ est situé	Sur la première période	Sur la deuxième période	Dans la 5 ^{ème} colonne	Dans la 17 ^{ème} colonne
9. L'ion K^+ est appelé ion	Chlorure	Sodium	Potassium	Calcium
10. La famille présente dans la 18 ^{ème} colonne du tableau périodique est la famille des	Halogènes	Alcalins	Gaz nobles	Métaux nobles

2nde – C04 – QCM – Version B – Plusieurs réponses possibles – 7 min

	A	B	C	D
1. L'atome de soufre ($Z = 16$) se dessine en schéma de Lewis				
2. La molécule ci-dessous 	Est stable	A un atome d'oxygène ($Z = 8$) instable	A un atome de carbone ($Z = 6$) instable	A un atome d'hydrogène ($Z = 1$) instable
3. La molécule ci-dessous possède 	2 doublets	4 doublets liants	2 doublets non liants	4 doublets non liants
4. La configuration électronique de l'atome de silicium ($Z = 14$) s'écrit	$(1s)^2(2s)^1(2p)^6(3s)^2(3p)^3$	$(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^2$	$(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^2(3p)^2$	$(1s)^3(2s)^3(2p)^6$
5. La famille présente dans la 18 ^{ème} colonne du tableau périodique est la famille des	Halogènes	Alcalins	Métaux nobles	Gaz nobles
6. Une liaison triple	a une énergie de liaison plus grande qu'une liaison double	a une énergie de liaison moins grande qu'une liaison double	est constituée de 3 électrons	est constituée de 6 électrons
7. L'atome dont la configuration électronique s'écrit $(1s)^2(2s)^2(2p)^6(3s)^2(3p)^6$ possède	2 électrons de valence	4 électrons de valence	6 électrons de valence	8 électrons de valence
8. L'élément dont la configuration électronique s'écrit $(1s)^2(2s)^2(2p)^3$ est situé	Sur la deuxième période	Sur la première période	Dans la 3 ^{ème} colonne	Dans la 13 ^{ème} colonne
9. Des éléments chimiques placés dans la même colonne ont	Des propriétés chimiques semblables	Des propriétés physiques semblables	Le même nombre d'électrons	Le même nombre de protons
10. L'ion Na^+ s'appelle l'ion	Potassium	Sodium	Azote	Natrium