Modèle de Lewis - QCM de révision

Question 1 :

L'atome d'azote (Z = 7) possède

- 3 doublets non liants
- 0 doublet non liant
- 1 doublet non liant
- 2 doublets non liants

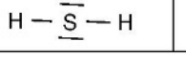
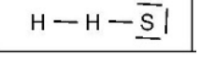
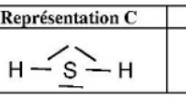
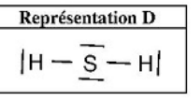
Question 2 :

L'atome d'azote (Z=7) :

- forme 5 liaisons covalentes
- forme 1 liaison covalente
- forme 2 liaisons covalentes
- forme 3 liaisons covalentes

Question 3 :

L'atome de soufre a pour numéro atomique Z = 16.
L'atome d'hydrogène a pour numéro atomique Z = 1.
Parmi les représentations de Lewis suivantes laquelle représente la molécule de sulfure d'hydrogène de formule brute H_2S ?

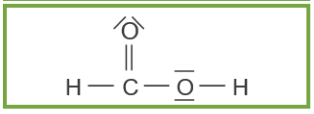
Représentation A	Représentation B
	
Représentation C	**Représentation D**
	

- représentation C
- représentation A
- représentation B
- représentation D

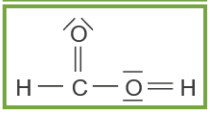
Question 4 :

Dans la nature, on trouve l'acide méthanoïque dans les glandes de plusieurs insectes comme les abeilles et les fourmis mais aussi sur les poils qui composent les feuilles des orties. Il a pour formule : HCOOH.
Choisir la représentation de Lewis correcte pour l'acide méthanoïque :

A

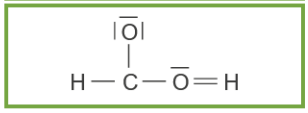


C



- Représentation A
- Représentation B
- Représentation C

B



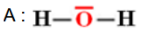
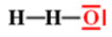
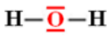
Question 5 :

Combien de liaisons covalentes l'atome de carbone C (Z = 6) forme-t-il ?

- 2
- 4
- 6

Question 6 :

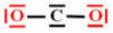
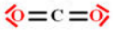
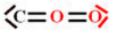
L'atome d'hydrogène H et l'atome d'oxygène O ont pour numéros atomiques respectifs 1 et 8.
La molécule d'eau H_2O a pour représentation de Lewis :

A :  B :  C : 

- A
- B
- C

Question 7 :

L'atome de carbone C et l'atome d'oxygène O ont pour numéros atomiques respectifs 6 et 8. La molécule de dioxyde de carbone CO_2 a pour représentation de Lewis :

A :  B :  C : 

- A
- B
- C

Question 8 :

L'atome d'azote N a pour numéro atomique Z = 7.
La molécule de diazote N_2 a pour formule de Lewis

A : B : C :

- A
- B
- C

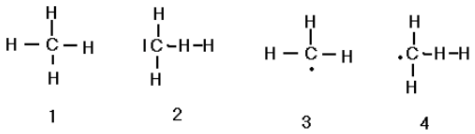
Question 9 :

L'atome d'oxygène forme :

- 4 liaisons covalentes
- 2 liaisons covalentes
- 8 liaisons covalentes

Question 10 :

Le méthane a pour structure CH_4 . Sa représentation de Lewis est:



1 2 3 4

- 1
- 2
- 3
- 4