


I'm not robot  reCAPTCHA

**I am not robot!**

## Géométrie des molécules 1ere s exercices corrigés

Termes manquants : Exercice 2 : a) Il y a une seule étoile dans le système solaire, le Soleil. b) Il y a 8 planètes.

Elément	H	O	C	N	S	F
valence	1	2	4	3	2	1

**II- Les molécules**

**1- Les formules de Lewis des molécules :**

La liaison double est la mise en commun de deux paires d'électrons.

La liaison triple est la mise en commun de trois paires d'électrons.

$\text{H}-\bar{\text{F}}$      $\text{H}-\bar{\text{S}}-\text{H}$      $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H}-\text{C}-\text{H} \\ | \\ \text{H} \end{array}$      $\text{O}=\text{C}=\text{O}$      $\text{N}\equiv\text{N}$      $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}=\text{O} \\ | \\ \text{H} \end{array}$

**2- Les formules de Lewis correspondant à ces deux isomères :**

La molécule de formule brute  $\text{C}_2\text{H}_6\text{O}$  est formée de deux atomes de carbones, six atomes d'hydrogène et d'un atome d'oxygène. En respectant les valences de ces éléments on peut écrire deux manières la formule de Lewis ce qui correspond à deux isomères.

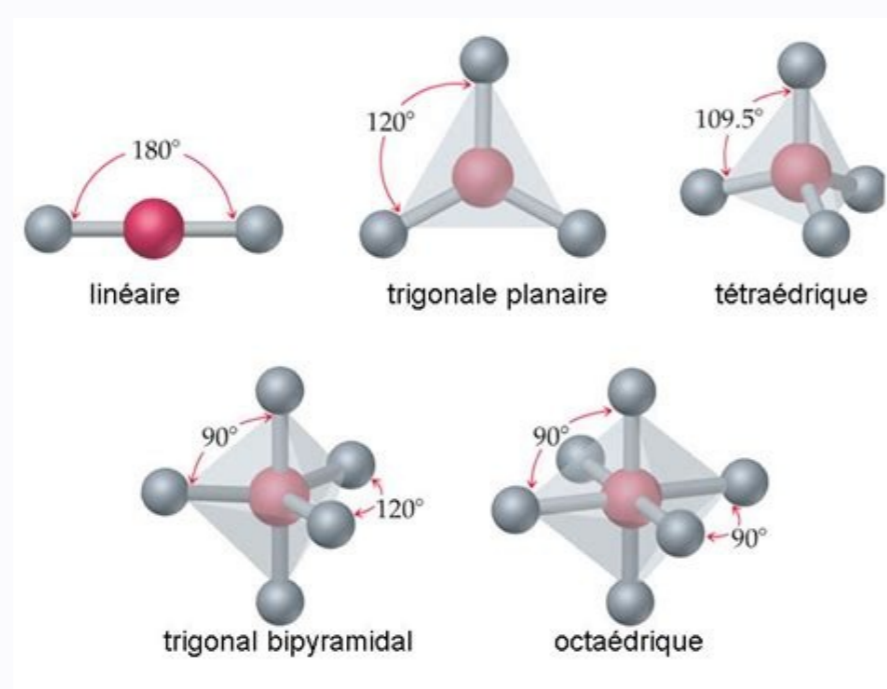
$\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ | & | \\ \text{H}-\text{C} & -\text{O}-\text{C}-\text{H} \\ | & | \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$      $\begin{array}{c} \text{H} & \text{H} \\ | & | \\ \text{H}-\text{C} & -\text{C}-\text{O}-\text{H} \\ | & | \\ \text{H} & \text{H} \end{array}$

oxyde de méthyle                  éthanol

**Exercice 8 :**

**1- Schéma de Lewis des atomes :**

Exercice 5 : Correction Devoir Surveillé n°9 Quatrième( - Webassist) Doit inclure : IE\_Egalite-triangles.pdf - Math2CoolConnaître Exercice 4 - FreemathsLe sujet est composé de 4 exercices indépendants. Le candidat doit traiter tous les exercices. Dans chaque exercice, le candidat peut admettre un résultat ... DEVENIR MANAGER AGILE CERTIFICATION SCRUM MASTERBasé sur de multiples mises en situations et exercices pratiques, ce stage vous apportera les bonnes pratiques et réflexes à adopter dans un cadre Scrum. Formation ISTQB Agile Testeur avec certification - WERIN GROUPLa formation SCRUM Product Owner avec certification SCRUM.ORG® est de comprendre et ... exercices avec corrigés, QCM à blanc. Un accès à notre plateforme ... 1. Au sein d'une molécule, de combien de doublets liants et de doublets non liants s'entourent les atomes d'hydrogène , de carbone , d'azote et d'oxygène ? Justifier. 2. Déterminer la formule de Lewis des molécules suivantes : méthane CH4 éthane C2H6 méthanol CH4O méthanimine CH5N. 3. Décrire la géométrie de ces molécules en s'aidant d'une représentation de Cram. On donne la formule de Lewis d'une molécule : {"init": {"range": [[0.6241700000000001, 5.1079], [2.0328780589744753, 2.1258299999999997]], "scale": [50, 50], "line": [[{2.966, -0.45}, {2.966, -0.04999999999999999}], {"subtype": "segment"}], [{"2.766, -0.45}, {2.766, -0.04999999999999999}], {"subtype": "segment"}], [{"3.4722, 0.6}, {3.1258, 0.4}], {"subtype": "segment"}], [{"3.8931, 0.657}, {4.1079, 0.533}], {"subtype": "segment"}], [{"2.2598000000000003, 0.6}, {2.6062000000000003, 0.4}], {"subtype": "segment"}], [{"2.093, 0.9110699999999999}, {2.217, 1.1258299999999999}], {"subtype": "segment"}], [{"1.83893, 0.843}, {1.6241700000000001, 0.9670000000000001}], {"subtype": "segment"}], [{"1.907, 0.5889300000000001}, {1.783, 0.37417}], {"subtype": "segment"}], [{"2.5831926517029067, -0.8914920624952742}, {2.72464935885949, -1.0328780589744753}], {"subtype": "segment"}], [{"3.00735064114051, -1.0328780589744753}, {3.1488073482970935, -0.8914920624952742}], {"subtype": "segment"}], [{"4.047264287607416, 0.7746663527783935}, {3.9694116184188974, 0.9588916547871648}], {"subtype": "segment"}], [{"3.7074912824421364, 1.0652765813752567}, {3.523227077128555, 0.9875160345654871}], {"subtype": "segment"}], {"label": [{"3.732, 0.75}, {"O", "center"}, {"}], [{"2.866, -0.75}, {"O", "center"}, {"}], [{"2.0, 0.75}, {"C", "center"}, {"}], [{"2.866, 0.25}, {"C", "center"}, {"}], [{"2.31, 1.2869}, {"H", "center"}, {"}], [{"1.4631, 1.06}, {"H", "center"}, {"}], [{"1.69, 0.2131}, {"H", "center"}, {"}], [{"4.269, 0.44}, {"H", "center"}, {"}]]] Combien la molécule contient-elle de doublets liants ? 1 Je revois rapidement les connaissances de seconde sur les molécules 2 Les ressources de Première S: Capsules Vidéo Ces capsules vont vous permettre de bien comprendre le cours et la correction des exercices. 3 Je me teste en réalisant un QCM 4 Je consulte le cours en version Numérique. Je m'entraîne sur les exercices corrigés. Ch 6 Des Atomes Aux Molécules Lire plus de publications sur Calaméo Des Atomes aux molécules (cours) Ch 8-Des atomes aux molécules.pdf Document Adobe Acrobat 318.4 KB Cours et TP sur la Géométrie des molécules Essentiel-Ch8-1SPE-GéométriesdesMolécules Document Adobe Acrobat 593.7 KB TP Modèle moléculaire TP6 - Modèle moléculaire.pdf Document Adobe Acrobat 14.9 KB TP De l'atome aux molécules 09\_TP09-1\_molécules.pdf Document Adobe Acrobat 194.7 KB 5 Evaluation Blanche: Je me prépare à la prochaine Evaluation Durée 1h EvaluationBlanche-StructureMolécule.pdf Document Adobe Acrobat 106.3 KB Correction EvaluationBlanche-StructureMolécule-Corr Document Adobe Acrobat 105.0 KB 29 12 !



Le candidat doit traiter tous les exercices. Dans chaque exercice, le candidat peut admettre un résultat ... DEVENIR MANAGER AGILE CERTIFICATION SCRUM MASTERBasé sur de multiples mises en situations et exercices pratiques, ce stage vous apportera les bonnes pratiques et réflexes à adopter dans un cadre Scrum. Formation ISTQB Agile Testeur avec certification - WERIN GROUPLa formation SCRUM Product Owner avec certification SCRUM.ORG® est de comprendre et ... exercices avec corrigés, QCM à blanc. Un accès à notre plateforme ... 1. Au sein d'une molécule, de combien de doublets liants et de doublets non liants s'entourent les atomes d'hydrogène , de carbone , d'azote et d'oxygène ? Justifier. 2. Déterminer la formule de Lewis des molécules suivantes : méthane CH4 éthane C2H6 méthanol CH4O méthanimine CH5N. 3. Décrire la géométrie de ces molécules en s'aidant d'une représentation de Cram. On donne la formule de Lewis d'une molécule : {"init": {"range": [[0.6241700000000001, 5.1079], [2.0328780589744753, 2.1258299999999997]], "scale": [50, 50], "line": [[{2.966, -0.45}, {2.966, -0.04999999999999999}], {"subtype": "segment"}], [{"2.766, -0.45}, {2.766, -0.04999999999999999}], {"subtype": "segment"}], [{"3.4722, 0.6}, {3.1258, 0.4}], {"subtype": "segment"}], [{"3.8931, 0.657}, {4.1079, 0.533}], {"subtype": "segment"}], [{"2.2598000000000003, 0.6}, {2.6062000000000003, 0.4}], {"subtype": "segment"}], [{"2.093, 0.9110699999999999}, {2.217, 1.1258299999999999}], {"subtype": "segment"}], [{"1.83893, 0.843}, {1.6241700000000001, 0.9670000000000001}], {"subtype": "segment"}], [{"1.907, 0.5889300000000001}, {1.783, 0.37417}], {"subtype": "segment"}], [{"2.5831926517029067, -0.8914920624952742}, {2.72464935885949, -1.0328780589744753}], {"subtype": "segment"}], [{"3.00735064114051, -1.0328780589744753}, {3.1488073482970935, -0.8914920624952742}], {"subtype": "segment"}], [{"4.047264287607416, 0.7746663527783935}, {3.9694116184188974, 0.9588916547871648}], {"subtype": "segment"}], [{"3.7074912824421364, 1.0652765813752567}, {3.523227077128555, 0.9875160345654871}], {"subtype": "segment"}], {"label": [{"3.732, 0.75}, {"O", "center"}, {"}], [{"2.866, -0.75}, {"O", "center"}, {"}], [{"2.0, 0.75}, {"C", "center"}, {"}], [{"2.866, 0.25}, {"C", "center"}, {"}], [{"2.31, 1.2869}, {"H", "center"}, {"}], [{"1.4631, 1.06}, {"H", "center"}, {"}], [{"1.69, 0.2131}, {"H", "center"}, {"}], [{"4.269, 0.44}, {"H", "center"}, {"}]]] Combien la molécule contient-elle de doublets liants ? 1 Je revois rapidement les connaissances de seconde sur les molécules 2 Les ressources de Première S: Capsules Vidéo Ces capsules vont vous permettre de bien comprendre le cours et la correction des exercices. 3 Je me teste en réalisant un QCM 4 Je consulte le cours en version Numérique. Je m'entraîne sur les exercices corrigés. Ch 6 Des Atomes Aux Molécules Lire plus de publications sur Calaméo Des Atomes aux molécules (cours) Ch 8-Des atomes aux molécules.pdf Document Adobe Acrobat 318.4 KB Cours et TP sur la Géométrie des molécules Essentiel-Ch8-1SPE-GéométriesdesMolécules Document Adobe Acrobat 593.7 KB TP Modèle moléculaire TP6 - Modèle moléculaire.pdf Document Adobe Acrobat 14.9 KB TP De l'atome aux molécules 09\_TP09-1\_molécules.pdf Document Adobe Acrobat 194.7 KB 5 Evaluation Blanche: Je me prépare à la prochaine Evaluation Durée 1h EvaluationBlanche-StructureMolécule.pdf Document Adobe Acrobat 106.3 KB Correction EvaluationBlanche-StructureMolécule-Corr Document Adobe Acrobat 105.0 KB 29 12 !