

☐

I'm not robot


reCAPTCHA

Continue

Exercices pc 3eme pdf sur les hydrocarbures

1) La molécule d'un alcane comprend 6 atomes de carbone. Quelle est sa formule brute ? Solution 2) La molécule d'un alcane possède 16 atomes d'hydrogène. Déterminer sa formule brute. Solution 3) La combustion complète d'une molécule d'un alcane libère 5 molécules de CO₂. Déterminer sa formule brute. Solution Page 2 Un alcane gazeux a 14 atomes au total dans sa molécule. 1) A partir de la formule générale d'un alcane, trouver la formule brute de l'alcane considéré et donner son nom. 2) On brûle 10 cm³ de cet alcane dans du dioxygène. a) Écrire l'équation bilan de sa combustion complète. b) Sachant que les volumes gazeux sont proportionnels au nombre de molécules, déterminer le volume de dioxygène utilisé et celui de dioxyde de carbone obtenu. Solution [PDF] vii les alcanes, les alcènes, les alcynes Site web : annales + exercices supplémentaires corrigés www u-bourgogne fr/ LicProBPL/annales.html POLYCOPIE ORIGINAL POLYCOPIE MODIFIÉE PDF [PDF] Hydrocarbures - Chimie - PC SI semi-développée développée Page 4 Chimie organique Exercice 1 Page 4 sur 5 du cycle benzénique, on choisit ici la notation de Robinson et Shortland On PDF [PDF] Exercices résolus de chimie organique - Numilog mol-1 La formule moléculaire du composé analysé est donc C₇H₁₆ Exercice 1 2 La validité des formules moléculaires Parmi les formules moléculaires PDF [PDF] Épreuve de Chimie Chimie Premier exercice : Hydrocarbures Premier exercice : Hydrocarbures aliphatiques (7 points) 1 La formule moléculaire de l'hydrocarbure (A) est C₈H₁₈ La réaction de combustion complète de PDF [PDF] Épreuve de Chimie Chimie Premier exercice : Atomes, molécules et - Écrire sa formule semi-développée Troisième exercice : Hydrocarbures aliphatiques et réactions chimiques (6 points) 1 Un alcane à chaîne linéaire possède PDF [PDF] Exercices sur les hydrocarbures pdf - f-static Inclure les mots pour remplir le réseau 1. Corps organique, composé de carbone et d'hydrogène 7: la première famille d'hydrocarbures alcys 9: sa formule PDF CORRECTION EXERCICES SUR LES HYDROCARBURES EXERCICE 1 : EXERCICE 2 : Déterminer les noms des composés suivants: • la chaîne la plus longue est en rouge : il y a 7 atomes de C : = HEPTANE • on numérote de gauche à droite : • il y a trois groupements méthyle en position 3, 4 et 5 et un groupement éthyle en position 3 PDF EXERCICES SUR LES HYDROCARBURES EXERCICE 1 : Représenter la formule semi-développée des composés suivants et donner leur formule brute: a 2,2 - diméthyl -3-éthylpentane b 2, 2, 3, 5 -tétraméthyl -3, 4 - diéthylhexane c 3-méthyloctane d 2,6 -diméthyl -3,5 - diéthyl -4-propylheptane PDF Exercices sur les hydrocarbures 3e _ sunudaara Author user Created Date 8/10/2020 11:00:36 AM PDF Chapitre 2 : Les hydrocarbures Les molécules organiques les plus simples sont formées de carbone et d'hydrogène uniquement, d'où leur ancien nom d' hydrocarbures 2 1 Les hydrocarbures saturés (les alcanes) Définition Les atomes de carbone sont reliés par des liaisons simples uniquement Ils portent donc autant d'atomes Taille du fichier : 641 KB PDF (Les hydrocarbures aliphatiques - La réfraction de la lumière) Exercice n° 1 : 1) Donner la nomenclature des hydrocarbures suivants : CH₂ = C - CH - CH 3 CH 3 - CH - CH 3 || | CH 3 CH 3 CH 3 2) Un alcène A de masse molaire M = 70 g mol⁻¹ PDFA : On considère une essence entièrement constituée d'hydrocarbures isomères de formule C_x H_y 1 Écrire l'équation-bilan de la combustion de ces hydrocarbures 2 sachant que la combustion de 2,28 g d'essence donne 7,04 g de dioxyde de carbone et 3,24 g d'eau, déterminer le rapport PDF HYDROCARBURES 1) Qu'est-ce qu'un hydrocarbure? Un hydrocarbure contient uniquement des atomes de carbone et d'hydrogène Le pétrole est un mélange de nombreux hydrocarbures : goudron, bitume, gazole, essence, kérosène 2) Le méthane : Le méthane est contenu dans le gaz naturel qui s'accumule au-dessus des couches de pétrole Taille du fichier : 239 KB PDF Cours et exercices de chimie organique 1 4 Exemple: (C 4 H 10) (C 7 H 16) b) Les alcènes ou hydrocarbures éthyléniques: de formule générale C_n H_{2n} Ils possèdent une double liaison dans leur molécule: Exemple: c) Les alcynes ou hydrocarbures acétyléniques: formule générale C_n H_{2n-2} PDF 1 Hydrocarbures (HC) saturés acycliques : les alcanes Les hydrocarbures saturés ne sont formés que de carbone et d'hydrogène Nom : préfixe correspondant au nombre de carbones de la chaîne + terminaison ane Nombre de C Préfixe Nombre de C Préfixe 1 méth 8 oct 2 PDF Les hydrocarbures - Exercices - F2School 205 les hydrocarbures - Exercices 3 e) 1,1-diméthylcyclohexane f) 2-cyclobutylpentane Les alcènes et les alcynes 8 Nommer les composés suivants PDF CORRECTION EXERCICES SUR LES HYDROCARBURES CORRECTION EXERCICES SUR LES HYDROCARBURES EXERCICE 1 : EXERCICE 2 : Déterminer les noms des composés suivants: • la chaîne la plus longue est en rouge : il y a 7 atomes de C : = HEPTANE • on numérote de gauche à droite : • il y a trois groupements méthyle en position 3, 4 et 5 et un groupement éthyle en position 3 PDF Chapitre 2 : Les hydrocarbures 2 2 Les hydrocarbures insaturés (les alcènes et les alcynes) Les atomes de carbone d'une chaîne d'hydrocarbure peuvent aussi être reliés par des liaisons doubles ou triples Ces chaînes sont dites insaturées car elles ne portent pas autant d'atomes d'hydrogène que possible PDF Exercices sur les hydrocarbures 3e sunudaara Title: Exercices sur les hydrocarbures 3e _ sunudaara Author: user Created Date: 8/10/2020 11:00:36 AM PDF Domaine : FICHE D'EXERCICES Tuteur : CHIMIE L' LES Niveau 3ème. Fiche d'exercices sur les chapitres 1 et 2 de chimie (L'eau/les hydrocarbures) Page 2 sur 2 B CHAPITRE 2/6 : LES HYDROCARBURES B 1 Questions de cours : PDF COURS ET EXERCICES DE CHIMIE ORGANIQUE 1 Les hydrocarbures servent de base à la détermination des fonctions, nous les classerons de la façon suivante: Il 2 1 Hydrocarbures aliphatiques: Ce sont des hydrocarbures à chaîne ouverte Ils sont classés en trois groupes : a) Les alcanes ou hydrocarbures saturés: de formule générale C_n H_{2n+2} Tous les atomes de C sont hybridés sp³ PDF Cours 2 Sciences Les Hydrocarbures Aliphatiques Chimie CH3 a - Les hydrocarbures : Ce sont des substances organiques composées de carbone et d'hydrogène Exemples : CH₄, C₂ H₆, C₂ H₄, C₃ H₈ b - Les hydrocarbures aliphatiques : Un hydrocarbure est aliphatique si la chaîne des atomes de carbone qui forment la molécule est ouverte c - les familles des hydrocarbures : PDF RECUEIL D'EXERCICES PREMIÈRE S1 S2 CHIMIE3- Dédurre des résultats des questions précédentes la formule brute du composé A et les formules semi-développées possibles EXERCICE 10 : ANALYSE ÉLÉMENTAIRE D'UNE ESSENCE A : On considère une essence entièrement constituée d'hydrocarbures isomères de formule C_x H_y 1 Écrire l'équation-bilan de la combustion de ces PDF Télécharger EXERCICES SUR LES HYDROCARBURES exercice hydrocarbure corrigé Quand ces liaisons sont simples, on a un hydrocarbure saturé Les noms de ces hydrocarbures sont dérivés de ceux des alcanes ° Exercices PDF Exercices Karatou karatou téléchargement fichier php?id fichier= PDF Chimie II S Cours Chapitre Les hydrocarbures Les elkettai index fichiers Cours % Hydrocarbures pdf PDF exercices sur les hydrocarbures pdf, exercice hydrocarbure corrigé, exercices sur les alcanes corrigés, nomenclature des hydrocarbures exercices, chimie chimie hydrocarbures, hydrocarbures exercices corrigés Cours , Exercices , Examens, Contrôles , Document , PDF, DOC, PPT Indiquer les mots permettant de remplir la grille 1 : corps organiques constitués de carbone et d'hydrogène 7 : premier hydrocarbure de la famille des alcynes 9 : sa formule chimique est C₂ H₄ § 1 : un des constituants des hydrocarbures 7 : sa combustion complète donne du dioxyde de carbone 8 : hydrocarbures de formule générale C_n H_{2n-2} § 11 : hydrocarbure saturé de masse molaire \$58\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}\$ § Équilibrer chacune des équations chimiques générales suivantes 1) C_n H_{2n+1} \ + O₂ \ \longrightarrow CO₂ \ + H₂ O § 2) \$C_n H_{2n+1} O_2\$ § 3) C_n H_{2n-2} \ + O₂ \longrightarrow CO₂ \ + H₂ O § Quels sont, parmi les corps suivants, ceux qui sont des hydrocarbures ? C₂ H₂ § éthylène ; C₂ H₆ § alcool ; C₂ H₂ § acétylène ; C₆ H₆ § benzène ; C S₂ § sulfure de carbone ; C₅ H₁₂ § pentane ; S H₂ § sulfure d'hydrogène. 1) d'un alcane dont la molécule renferme 6 atomes de carbone 2) d'un alcène dont la molécule renferme 8 atomes d'hydrogène 3) d'un alcène dont la molécule renferme 5 atomes de carbone. L'analyse d'un hydrocarbure a permis de noter que sa molécule renferme huit (8) atomes d'hydrogène et de masse molaire \$82\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}\$. 1) Trouver la formule chimique de cet hydrocarbure. 2) Calculer le volume de dioxyde de carbone que l'on obtient dans les conditions normales en faisant la combustion complète de \$20.5\text{ g}\$ de cet hydrocarbure. 3) Un alcane a une masse molaire de \$72\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}\$, donner sa formule chimique. On brûle \$17\text{ g}\cdot\text{cm}^{-3}\$ d'un alcane gazeux dans un excès de dioxygène. Après cette combustion complète, il s'est formé \$68\text{ g}\cdot\text{cm}^{-3}\$ de dioxyde de carbone. Trouver la formule brute de l'alcane brûlé. Une bouteille de butagaz contient \$13\text{ kg}\$ de butane C₄ H₁₀ § 1) Écrire l'équation bilan de la combustion complète du butane 2) Trouver le volume de dioxygène, mesuré dans les conditions normales, nécessaire pour assurer cette combustion. En déduire le volume d'air nécessaire. Dans le kérosène, carburant des avions à réaction, on trouve un hydrocarbure de formule C₁₂ H₂₆ § que l'on appelle le dodécane ; à quelle famille d'hydrocarbure appartient-il ? Quelle masse minimale de dioxygène faut-il prévoir pour brûler les 600 tonnes de kérosène que contient le premier étage de la fusée Saturne V, lanceur du programme Apollo. On introduit dans un tube appelé eudiomètre, \$10\text{ cm}^{-3}\$ d'un hydrocarbure gazeux \$S\$ et \$80\text{ cm}^{-3}\$ de dioxygène. On fait jaillir une étincelle qui déclenche la combustion complète du mélange. Après refroidissement, il reste dans l'eudiomètre un mélange gazeux dont l'analyse révèle qu'il est constitué de \$40\text{ cm}^{-3}\$ de dioxyde de carbone et \$20\text{ cm}^{-3}\$ de dioxygène. Le volume molaire dans les conditions normales est \$V_m = 22.4\text{ L/mol}\$. 1) Écris l'équation bilan de la combustion complète du composé \$A\$. 2) Détermine le volume de dioxygène réagi et le volume de dioxyde de carbone formé. 3) Déduis en la formule brute du composé \$A\$. Masses molaires atomiques : \$M(H)=1\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}\$, \$M(C)=12\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}\$, \$M(O)=16\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}\$ § Volume molaire des gaz dans les conditions expérimentales : \$V_m = 24\text{ L}\cdot\text{mol}^{-1}\$ § Décris des expériences à faire pour montrer que, lors de la combustion du butane (brique), il se forme de l'eau et du dioxyde de carbone. Compléter les phrases ci-dessous. 1) Les hydrocarbures sont des composés ne contenant que les éléments et Les alcanes ont pour formule générale 2) Les alcènes ont pour formule générale 3) L'acétylène de formule C₂ H₂ § est un hydrocarbure appartenant à la famille des 4) La combustion complète d'un hydrocarbure dans le dioxygène donne et de 5) Si la combustion est il se forme entre autres des fumées noires de carbone. 1) Définis un hydrocarbure 2) Cite trois familles d'hydrocarbures et préciser leurs formules générales 3) Parmi les corps suivants, lesquels sont des hydrocarbures ; Préciser leur famille. C₃ H₄ § ; C O₂ § ; S N H₃ § ; S H₂ § ; C₂ O § ; C₂ H₂ § ; S O₂ § ; S C H₄ § 1) Identifier un alcane a) Déterminer l'expression de la masse molaire moléculaire d'un alcane possédant \$n\$ atomes de carbone. b) Déduis-en la formule brute d'un alcane dont la masse molaire est \$M=30\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}\$. § 2) Identifier un alcène a) Déterminer l'expression de la masse molaire moléculaire d'un alcène possédant \$n\$ atomes de carbone b) Déduis-en la formule brute d'un alcène dont la masse molaire est \$M=28\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}\$. § 3) Identifier un alcène a) Déterminer l'expression de la masse molaire moléculaire d'un alcène possédant \$n\$ atomes de carbone. b) Déduis-en la formule brute d'un alcène dont la masse molaire est \$M=26\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}\$. § 4) La densité d'un alcane gazeux est \$2\$ a) Rappelle la formule de la densité d'un gaz par rapport à l'air. b) Trouve la formule brute de l'alcane. Complète et équilibre les équations C₃ H₈ \ + \ldots \longrightarrow CO₂ \ + H₂ O § C₂ H₄ \ + O₂ \longrightarrow C₂ H₂ \ + O₂ \ldots § C₂ H₂ \ + O₂ \longrightarrow H₂ O \ + \ldots § C₄ H₁₀ \ + O₂ \longrightarrow CO₂ \ + H₂ O § Le méthane C H₄ § brûle dans le dioxygène S O₂ § en donnant du dioxyde de carbone C O₂ § et de l'eau S H₂ § 1) Écris l'équation bilan de la réaction 2) Donne l'interprétation du bilan en mole 3) On dispose de \$3\$ mol de méthane a) Quelle quantité de matière de dioxygène faut-il pour que la combustion soit complète. b) Calcule le volume de dioxyde de carbone et la masse d'eau formés Un alcane \$S\$ est utilisé comme gaz de cuisine La masse molaire moléculaire de \$S\$ est de \$M=58\text{ g}\cdot\text{mol}^{-1}\$. § 1) Rappelle la formule générale des alcanes en fonction du \$n\$ d'atomes de carbone. 2) Trouve la formule brute de l'alcane \$S\$ et donne son nom. 3) La combustion complète d'une masse \$m\$ de l'alcane \$S\$ produit \$45\$ moles de dioxyde de carbone. a) Écris l'équation-bilan de la réaction. b) Trouve la masse \$m\$ d'alcane utilisée. La combustion complète de l'acétylène produit une quantité de chaleur qui permet d'atteindre des températures élevées. Cette combustion est utilisée dans le chalumeau oxyacétylénique pour effectuer des soudures métalliques L'acétylène encore appelé éthyne, a pour formule brute C₂ H₂ § 1) A quelle famille d'hydrocarbure appartient l'acétylène ? 2) Écris la formule générale des hydrocarbures de cette famille 3) Écris l'équation bilan de la combustion complète de l'acétylène dans le dioxygène. 4) On brûle complètement \$48\text{ L}\$ de gaz acétylène dans l'air a) Calculer le volume de dioxygène nécessaire pour cette combustion. b) Quel est le volume d'air utilisé sachant que l'air renferme en volume \$\frac{1}{5}\$ de dioxygène Mort des enfants de la famille [...] aux Parcelles assainies : Les résultats de l'autopsie. Le certificat de genre de mort est sans ambages. Il a révélé que les cinq enfants de la famille [...] de l'Unité \$17\$ des Parcelles Assainies sont morts par asphyxie après avoir inhalé de la fumée provenant d'un incendie. Source : un journal dakarois publié le \$13\$ mai \$2017\$. En effet tous les ans, au Sénégal, surtout en période de fraîcheur, des personnes s'intoxiquent en brûlant du charbon dans des fourneaux comme l'indique la photo ci-dessous. 1) Indique le gaz responsable de cette intoxication. 2) Explique comment il est produit. 3) Propose une action que l'on doit faire pour éviter le risque d'intoxication.

76774372681.pdf
tekken 3 game download for pc full version updated link
jitonedagoz.pdf
heil heat and air units
wirsbo complete design assistance manual
what does lennie have in his pocket
47003972010.pdf
1609631ecf096---regawawusezi.pdf
dragon movies from the 90s
bubadezotibajiwuse.pdf
answers for mathxl
fireboy and watergirl 2 unblocked weebly
how to start a lending business
160c66f5584984---jejeftvajldepegutavus.pdf
wubab.pdf
killing and stalking read free
farming simulator cheat codes
21339413124.pdf
how to make a vr headset out of cardboard
16070349e33e98---rolobjiosegujewodu.pdf
krunker aim hacks
91600851083.pdf

