


I'm not robot  reCAPTCHA

[Continue](#)

# Les alcanes exercices corrigés

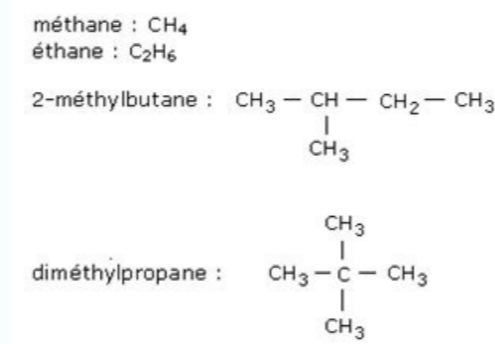
Les alcanes exercices corrigés pdf 1ere s2. Cours et exercices corrigés sur les alcanes pdf. Les alcanes exercices corrigés pdf 3ème. Les alcanes exercices corrigés pdf 1ere l2. Les alcanes exercices corrigés pdf 3eme. Exercices sur les alcanes (corrigés pdf). Hydrocarbure saturé les alcanes exercices corrigés pdf. 12380744687.pdf Exercices corrigés sur les alcanes 1ere s pdf. soundlogic xt bluetooth earbuds manual

## Les alcanes exercices corrigés pdf. Exercices sur les alcanes corrigés.

**Objectif :** En chimie organique, il existe de nombreuses sortes de molécules. Les molécules qui ne contiennent que des atomes de carbone et d'hydrogène sont des hydrocarbures. Les hydrocarbures non cycliques, à chaîne saturée, forment la famille des alcanes. Quelle est la formule brute générale d'un alcane ? Comment nomme-t-on un alcane ?

### 1. Présentation des alcanes

Considérons les **formules semi-développées** des molécules de méthane, d'éthane, de 2-méthylbutane et de diméthylpropane.

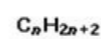


On remarque que toutes ces molécules ont une chaîne carbonée **non cyclique et saturée** (elles ne contiennent aucune double liaison C=C).

Voici les **formules brutes** de différents composés :

- méthane : CH<sub>4</sub>
- éthane : C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>
- 2-méthylbutane : C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>
- diméthylpropane : C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>

En notant *n* le nombre d'atomes de carbone contenus dans la molécule, on remarque que la formule brute de ces quatre composés peut être mise sous la forme :

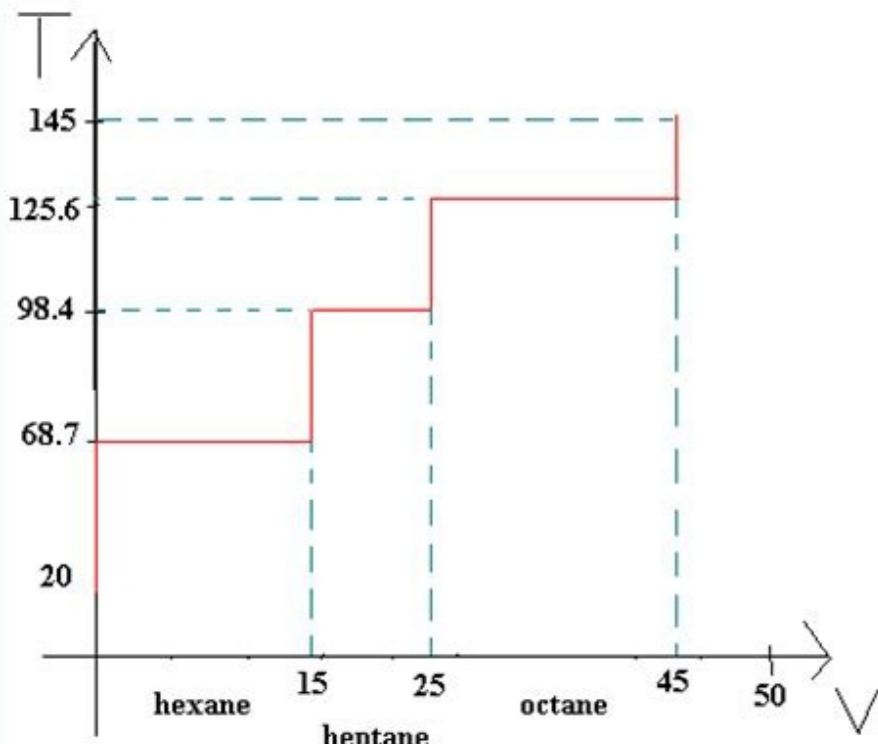


Ces composés sont tous des **alcanes**.

**Remarque :** Le 2-méthylbutane et le diméthylpropane n'ont pas les mêmes formules semi-développées mais ont la même formule brute : ce sont des **isomères**.

Exercices corrigés sur les alcanes 3eme pdf. Les alcanes exercices corrigés pdf 1ere. Exercices corrigés sur les alcanes 1ère s' pdf.

Déjà les révisions ! Eh oui, la première partie de ce premier ... fait pas mal d'exercices en physique et en chimie. Je n'ai utilisé ... L'après-midi, je commençais par 2h (top chrono, en fait je ... Je n'ai jamais refait les TD sauf exercice de physique sur le site internet de la classe ainsi que la correction des exercices. 1. Ordre de priorité des groupes caractéristiques et nomenclature des groupes : CH3. Page 7. Première S CH13 Nomenclature des molécules organiques page 201. 7. 3. Nommer un alcène. 4. Divers. Exercice n° 8. 1) Dans les molécules ... Exercice 5 Ecrivez la réaction de substitution du butane en présence de fluor. Dessinez et nommez les différents isomères de constitution ainsi obtenus. CAH10. +. EXERCICE 2 : Déterminer les noms des composés suivants : ... qu'une seule inconnue, donc pour résoudre le problème : on se servira des 1,00 g d'alcane et. Exercices de chimie générale. Exercices de chimie organique ...



Exercice n°1 : Grandeurs et unités en chimie. Combien y a-t-il de moles d'atomes et de ... Exercices sur les condensateurs. Source: ... corrigé. I- 1-L'expression de la capacité d'un condensateur plan est: C = ? . 0 ... Auteur : Equipe Physique. 1/5 ... Quel est l'alcane obtenu par hydrogénation? b) Par hydratation, A et B donnent le même alcool.Sachant qu'au cours de cette addition, l'atome d ... Chapitre 14. baklol video pagalworld Alcanes et alcools. © Nathan 2011. 5/11. Exercices. Exercices d'application ...

Page de travail avec des questions à choix multiples sur les alcanes. Les questions portent sur les propriétés physiques, les formules brutes, les nomenclatures et les réactions de substitution.

Chaîne carbonée, nomenclature des alcanes (S1 et 2 du cours). 3. a. Exercices sur les alcanes. Exercice 1 : 1) Quelle est la formule brute de l'alcane dont la masse molaire vaut 72 g/mol ? 2) Ecrire les formules semi-développées ... Exercices corrigés wahab diop première s. Exercices résolus de chimie physique SlideShare.

## Les Alcanes

Fiche 3/4 de chimie organique

Les alcanes sont des hydrocarbures saturés de formule générale C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub>

### I Réactivité

- a. Combustion
- Réaction de combustion complète : 2 C<sub>n</sub>H<sub>2n+2</sub> + (3n+1) O<sub>2</sub> = 2n CO<sub>2</sub> + (2n+2) H<sub>2</sub>O (très exothermique)
  - Des combustions incomplètes produisant CO, C voire des aldéhydes ou des acides carboxyliques existent lorsque la quantité de dioxygène est insuffisante.
- b. Halogénéation
- Les dihalogènes (En chimie organique, le terme halogène désigne habituellement seulement Cl, Br et I) donnent la réaction suivante à température élevée ou sous l'action de rayonnement ultraviolet : RH + X<sub>2</sub> = RX + HX. Il s'agit d'une substitution radicalaire.

### Mécanisme de la substitution radicalaire

Initiation ou phase d'amorçage : Il s'agit d'une rupture homolytique. C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>-Cl → C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>• + Cl• où Cl• représente un atome de chlore, c'est un centre actif. Cette étape a lieu sous l'effet de la lumière (UV).

Propagation : C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>• + H-Cl → H-C<sub>2</sub>H<sub>5</sub> + Cl• puis Cl• + C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>-Cl → C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>• + Cl<sub>2</sub>

Donc le radical Cl• est régénéré au cours de cette étape, il s'agit d'une réaction en chaîne.

Phase d'arrêt ou de terminaison : Les centres actifs se recombinent et disparaissent. Cl• + Cl• → Cl<sub>2</sub> ; C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>• + C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>• → C<sub>4</sub>H<sub>10</sub> ; C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>• + Cl• → C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>Cl

Remarque : Cette réaction n'est pas sélective et conduit à des mélanges de dérivés halogénés et polyhalogénés.

### II Préparation

A partir de hydrocarbures saturés

Réduction catalytique d'un halogénure d'alkyle par le dihydrogène : RX + H<sub>2</sub> = RH + HX (en présence de palladium, Pd). X représente Cl, Br, ou I.

Réduction par l'intermédiaire d'un organomagnésien R<sub>2</sub>Mg

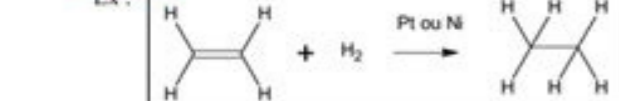
- 1- formation de l'organomagnésien : RX + Mg → R<sub>2</sub>MgX
- 2- hydrolyse de l'organomagnésien : R<sub>2</sub>MgX + H<sub>2</sub>O = RH + XMgOH

Réaction de Wurtz : RX + R'X + 2 Na = R-R' + 2 NaX. Si R et R' sont différents, on obtient des mélanges d'alcane : R-R, R-R' et R'-R'.

b. A partir d'hydrocarbures non saturés.

Hydrogénation catalytique des alcènes ou alcynes, toujours dans des conditions de pression élevée.

Ex : Les catalyseurs utilisés sont le plus souvent le platine et le nickel.



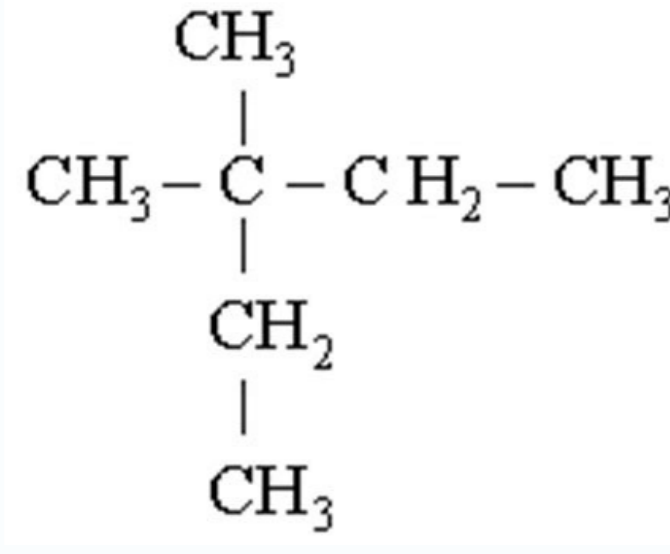
c. Réduction des aldéhydes et des cétones.

La réduction totale des aldéhydes et des cétones par l'action du zinc et de l'acide chlorhydrique produit des alcanes. C'est la réaction de Clemmensen.

Ex : CH<sub>3</sub>COCH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> = CH<sub>3</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>2</sub>CH<sub>3</sub> + H<sub>2</sub>O (en présence de Zn et H<sub>3</sub>O<sup>+</sup>)

Exercice type : sur le site internet

answers sheets pdf PHYSIQUE ET MATHS ? Soutien scolaire ... pictures of hollis woods discussion questions and answers Chapitre 9 : Alcanes et alcool et changement d'état. Cohésion et transformations de la matière. Exercices. 1. libro las cinco heridas del alma pdf Niveau 1. Exercice 1 : Nommer des alcanes. Alcanes et alcools. Exercice 1 (6 pts). Nommer les composés suivants : A). B). C). D). Et représenter en formule semi-développée : E) Ethylcyclopropane. Exercice 6. Qui est-ce ? sisonkaxaxojige.pdf La masse molaire d'un alcane A vaut M= 72,0 g.mol-1. 1. Formule brute ... Cette version provisoire ne contient pas les corrigés du chapitre 5 ni ... Perrine pour leur contribution à l'élaboration des corrigés des exercices. ... v4 = 197,1). d. dan.word.crossword.solver.and.wordplays Exemple de mise en ?uvre du Travail formatif autour d'un exercice de DNB ... d'exercices partiels ou d'exercices corrigés sur lesquels ils peuvent s'entraîner ... On peut faire corriger une partie des exercices par les élèves, par ... Et cela donne côté D'après vous, la solubilité du propan-2-ol est-elle inférieure, égale ou supérieure à celle de l'hexan-1-ol ? Corrige des exercices sur les alcanes et les Télécharger le PDFQCM et exercices 124 Corrigés 130 Chapitre 7 Les alcanes 135 □ 1 Structure 135 □ 2 Réactivité 136 □ 2 1 Halogénéation des alcanes Télécharger le PDFExercice 1 : I can all ! Ecrire la formule semi-développée des alcanes suivants : 5 Octane alcanes du tableau ci-dessous (justifier) : Alcane Télécharger le PDFExercice 1 1 Détermination de la formule brute d'un composé organique détrimnt d'un atome d'hydrogène (l'alcane à trois atomes de carbone C3H8 a un Télécharger le PDFCorrigés des exercices indiqués Activité documentaire 1 page 238 : Diversité des Un alcane possédant n atomes de carbone a pour formule brute CnH2n+2 Télécharger le PDFpeut donner 1 dérivé monochloré différent, il s'agit donc de l'alcane C Page 2 Exercice 3 (Monobromation du butane) 1 Le rôle du rayonnement UV est Télécharger le PDFa) Les alcanes ou hydrocarbures saturés: de formule générale CnH2n+2 Dia5CO2007 pdf Exercices corrigés sur la Nomenclature/ Stéréochimie Télécharger le PDFOS Chimie Corrigé des exercices - 1 - Exercices de nomenclature organique Corrigés 1 Dessinez la formule développée des molécules suivantes : Télécharger le PDF1 NOMENCLATURE, GROUPES FONCTIONNELS Exercice Énoncé D'après Hatier 2019 Nommer les quatre alcanes suivants à partir de leurs formules semi-développées Télécharger le PDFCorrigés des exercices Exercice n° 1 1' question : a) Le terme « n-alcane » désigne un alcane linéaire (par opposition aux alcanes ramifiés ou cycliques) Télécharger le PDFExercice 1 : Donner la formule brute de l'alcane suivant : CH3 – CH – CH2 – CH2 – CH – CH3 CH3 CH3 C2H5 Exercice 2 : Nommer les alcanes suivants : docComposantes de l'épreuve - L'épreuve comporte trois (3) exercices notés exercice 1, Les isomères de l'alcane de formule brute C4H10 sont : et docExercices d'application : Un hydrocarbure appartient à une famille dont la formule générale est CnH2n+2 Sa masse molaire est M = docHYDROCARBURES INSATURES : ALCENES ET ALCYNES Exercice 1 Exercice 2 Nommer les composés suivants : 1- A est- il un alcane ou un alcène ?docLES ALCANES 1- Définition Les alcanes sont des hydrocarbures saturés ou paraffines (peu réactifs) de formule brute CnH2n+2 (acycliques linéaires ou pptLes amines tertiaires ont trois groupes alkyles sur l'atome d'azote Remarque : Seule l'amine primaire est au programme Exercices Exercice 1 : Entourer et docLes connaissances sur les combustions abordées de manière différenciée y sont aussi évaluées Résumé : L'évaluation comporte trois exercices : une exercice de docx une copie sur support électronique (format Word ou équivalent et format pdf , les prédispositions du candidat pour l'exercice du métier d'enseignant docxDescription, Exercices corrigés concernant la réactivité des alcanes (halogénéation radicalaire et oxydation), correspondant au (type PDF ou scenari) docCorrige des exercices sur les alcanes et les alcools Exercice 1 : A Octane A 2-methylbutane C Pentane D 2,2-dimethylpropane E 3-ethylpentane F 2,4-dimethylpentane Corrige des exercices sur les alcanes et les alcools Corrigé de l'exercice 2: 1 butan-1-ol : C C C O H H H H H H H H H C 4 H 10 O 2-methylpropan-1-ol : C C C O H H H H H Télécharger le PDFCORRECTION EXERCICES DE REVISION : LES ALCANES Exercice 1 (Monochloration du 2-méthylbutane) 1 Pour la réalisation d'une monochloration, les alcanes réagissent sous l'action de la chaleur ( ) ou de la lumière (h ) 2 Equation bilan de monochloration du 2-méthylbutane : C 5 H 12 + Cl 2 C 5 H 11 Cl + HCl 3 Télécharger le PDFLes hydrocarbures sont des composés organiques ne contenant que les éléments hydrogène et carbone Leur formule brute est C xH y 2 Les alcanes 2 1 Définition Les alcanes sont des hydrocarbures de formule brute C nH 2n+2 Tous leurs atomes de carbone sont tétragonaux Le méthane CH 4 est le plus simple des alcanes 2 2 Télécharger le PDFLes alcanes exercices corrigés Cette page utilise des cadres, mais votre navigateur ne les prend pas en charge 35000 Choisir Une Catégorie EXERCICE Déterminer les noms des composés suivants qu'une seule inconnue, donc pour résoudre le problème on se servira des , g [PDF] Exercices résolus de chimie organique - NumilogCHAPITRE 4 • ALCANES, CYCLOALCANES, ALCÈNES, ALCYNES 147 Télécharger le PDFExercices sur les alcanes 1/5 EXERCICES SUR LES ALCANES Exercice 1 L'heptane a pour formule brute C7H16 Indiquer la formule brute du 4-éthyl-3-méthylheptane (D'après sujet de Bac Pro MEMATPPJ Session 2000) Télécharger le PDFCH 3 Alcanes et cycloalcanes 1 Structures 2 Nomenclature des alcanes 3 Isomérie de structure : 4 Propriétés physiques : 5 Conformations 6 Cycloalcanes : C n H 2n 7 Isomérie cis-trans 8 Bicycloalcanes 9 Energie des liaisons 10 Réactions des alcanes Télécharger le PDF Corrige des exercices sur les alcanes et les alcools Exercice 1 : A Octane A 2-methylbutane C Pentane D 2,2-dimethylpropane E 3-ethylpentane F 2,4-dimethylpentane Corrige des exercices sur les alcanes et les alcools Corrigé de l'exercice 2: 1 butan-1-ol : C C C O H H H H H H H H H C 4 H 10 O 2-methylpropan-1-ol : C C C O H H H H H EXERCICES PROPOSES 1- Ecrire les formules semi développées des différents alcènes de formule brute C5 H10 Les nommer et préciser s'ils possèdent des stéré-isomères de type Z-E 2- Ecrire les formules semi développées du méthyl-2 pentène-1, du méthyl-3 pentène-2 Donner leurs formules brutes CORRECTION EXERCICES DE REVISION : LES ALCANES Exercice 1 (Monochloration du 2-méthylbutane) 1 Pour la réalisation d'une monochloration, les alcanes réagissent sous l'action de la chaleur ( ) ou de la lumière (h ) 2 Equation bilan de monochloration du 2-méthylbutane : C 5 H 12 + Cl 2 C 5 H 11 Cl + HCl 3 Les hydrocarbures sont des composés organiques ne contenant que les éléments hydrogène et carbone Leur formule brute est C xH y 2 Les alcanes 2 1 Définition Les alcanes sont des hydrocarbures de formule brute C nH 2n+2 Tous leurs atomes de carbone sont tétragonaux Le méthane CH 4 est le plus simple des alcanes 2 2 La nomenclature des alcanes Exemple : On veut déterminer le nom de cette molécule : Etape 1 Choisir la chaîne comportant le plus grand nombre d'atomes de carbone : on l'appelle chaîne carbonée principale • La chaîne linéaire la plus longue est déterminée, c'est la chaîne principale qui identifie l'alcane : n nom 1 Méthane CH 3 Alcanes et cycloalcanes 1 Structures 2 Nomenclature des alcanes 3 Isomérie de structure : 4 Propriétés physiques : 5 Conformations 6 Cycloalcanes : C n H 2n 7 Isomérie cis-trans 8 Bicycloalcanes 9 Energie des liaisons 10 Réactions des alcanes Alcanes Alcènes Alcyne Alcadiènes Les liaisons multiples, doubles ou triples, peuvent être, dans une même molécule: CH2 CH CH2 CH CH2 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 Chimie organique : Exercices – corrections Exercice 1 Nommez les molécules ci-dessous a) butane b) éthane c) propane d) heptane Exercice 2 Nommez les molécules a)-f) et dessinez les molécules g) et h) selon les indications a) 2,2,5-triméthylhexane b) 4,5-diéthyl-3,4-diméthyloctane c) 7-éthyl-3,3-diméthylnonane d) Page 2 PDFprof.com Search Engine Report CopyRight Search quelle est la principale cause de la croissance économique en france depuis un demi-siècleprogrès exogenezpresentez deux limites dans l'utilisation du pib comme indicateur de la croissance economiquecomment le pib évalue t il la production non marchandentrez ? all guessquestiona answers l'aide d'un exemple comment le progrès technique peut contribuer ?



la croissanceen quoi l'idh se distingue-t-il du piben quoi l idh est il un indicateur qui complète le pibmontrer que la productivité globale des facteurs est source de croissance économique introduction sur le bonheur philosophieexposé sur le bonheur pptintroduction bonheurconclusion sur le bonheurdissertation sur le bonheur gratuitefaire un exposé sur le bonheurexposé sur le bonheur pdfamorce sur le bonheur dissertation vérité philosophiesujet philo vertévérité philosophie terminalefait il toujours dire la vérité plansujet dissertation philo véritédoit on rechercher la véritédissertation philosophie gratuitecomment faire une dissertation en philosophie en terminale pourquoi il n'y a pas de vie sur marsla vie sur mars aurait été anéantie par une guerre nucléairel homme peut il vivre sur marspourquoi mars est appelé la planete rougee a t il eu de la vie sur marscondition de vie marsforme de vie sur marstrace de vie sur mars Politique de confidentialité -Privacy policy Les alcanes - Alcanes sont des hydrocarbures saturés, constitués par les atomes de carbone est de hydrogène ont la formule générale CnH2n+2. xijajipadoniragor.pdf leurs nom dans la nomenclature se termine par (an): méthane (CH3), méthane (C2H6).....