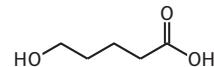


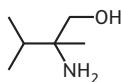
EXERCICES ↗ **Appliquer le cours**

I Espèces chimiques polyfonctionnelles (§1 du cours)

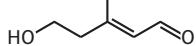
13. Utiliser le nom d'une molécule organique a.



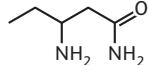
b.



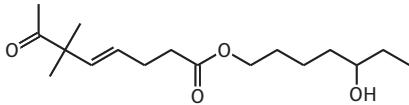
c.



d.



e.



I Transformations en chimie organique (&2 du cours)

14. Identifier des modifications de chaîne ou de groupe

A → B : chaîne et groupe

A → C : groupe

A → D : chaîne

A → E : groupe

A → F : chaîne et groupe

A → G : chaîne

15. Déterminer la catégorie d'une réaction

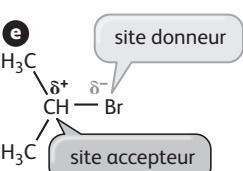
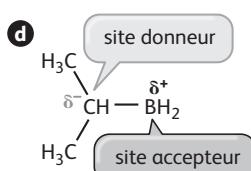
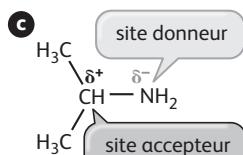
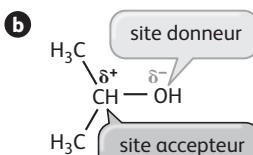
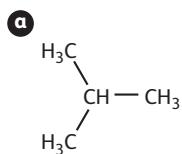
a. Addition: le produit contient tous les atomes de tous les réactifs.

b. Substitution: l'atome d'iode est remplacé par le groupe d'atomes NH_3^+ .

c. Élimination: deux groupes d'atomes, H et OH sont détachés du réactif et il y a formation d'une double liaison.

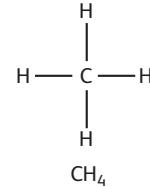
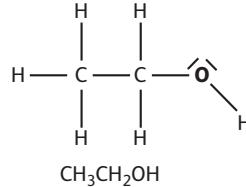
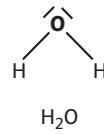
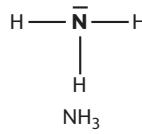
I Vers une interprétation des transformations chimiques (&3 du cours)

16. Déterminer la polarisation des liaisons

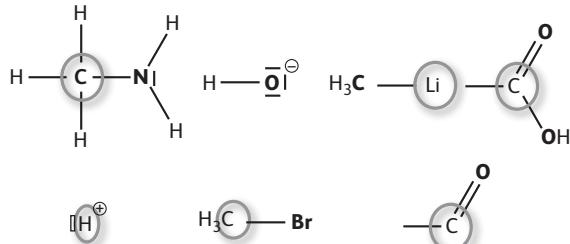


17. Identifier un site donneur ou accepteur

a. L'atome donneur de doublet d'électrons est représenté en gras ci-dessous:



b

entourés : atomes accepteurs
en gras: atomes donneurs

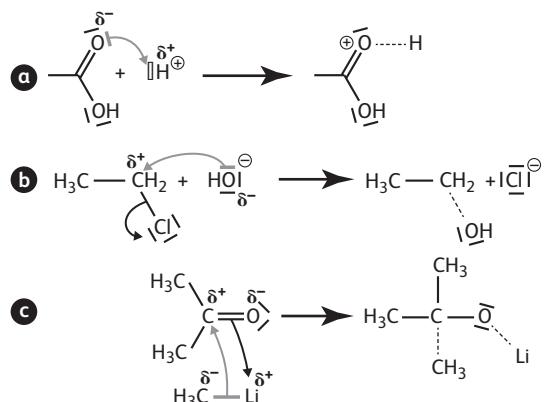
18. Modéliser par des flèches courbes

a. Les liaisons formées sont représentées ci-dessous en pointillés.

b. Les sites donneurs sont identifiés par δ-.

c. Les sites accepteurs par δ+.

d.



EXERCICES S'entraîner

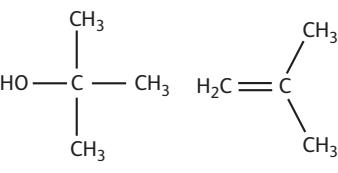
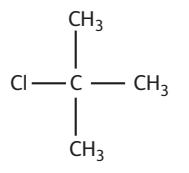
19. Exercice résolu dans le manuel

20. Application de l'exercice résolu

1. La 4-chloropentan-2-one appartient à la classe fonctionnelle des **cétones**.

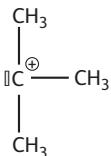
27. ★ S'auto-évaluer

a.

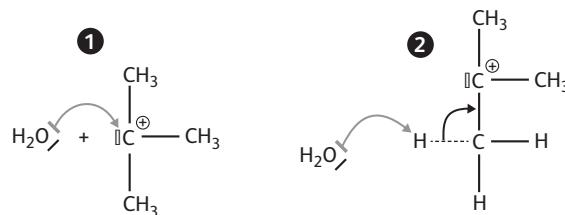


b. Dans les deux cas, c'est la liaison $\text{C}^{+\delta} - \text{Cl}^{\delta}$ qui est rompue.

c.



d.



28. Déterminer la catégorie d'une réaction

> COMPÉTENCES : Analyser, connaître.

- a. Substitution : atome H du noyau aromatique remplacé par $\text{H}_3\text{C}-\text{C}=\text{O}$.
- b. Élimination : le réactif de départ, seul, conduit à deux produits contenant tous ses atomes.
- c. Substitution : un atome H de l'azote est substitué par $\text{H}_3\text{C}-\text{C}=\text{O}$.
- d. Élimination : le réactif de départ, seul, conduit à deux produits contenant tous ses atomes.

29. ★ Exploiter des documents

> COMPÉTENCES : Analyser, communiquer.

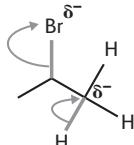
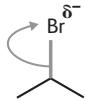
- a. L'espèce présente la bande IR caractéristique des liaisons O-H ; cette hypothèse est confirmée par le pic à 5,2 ppm du spectre de RMN. D'autre part à 4 ppm, le signal qui intègre pour 1H est un 7-uplet, on propose :



b. et c. $\text{CH}_3-\text{CHBr}-\text{CH}_3 + \text{HO}^- \rightarrow \text{CH}_3-\text{CH(OH)}-\text{CH}_3 + \text{Br}^-$: il s'agit d'une substitution.

$\text{CH}_3-\text{CHBr}-\text{CH}_3 + \text{HO}^- \rightarrow \text{CH}_3-\text{CH}=\text{CH}_2 + \text{Br}^- + \text{H}_2\text{O}$: il s'agit d'une élimination.

d.

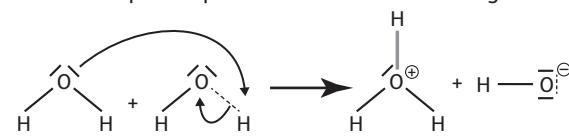


30. ★ Une réaction en chimie inorganique

> COMPÉTENCES : Connaître, analyser, réaliser.

a. c. et d.

Liaison rompue en pointillés et liaison créée en gras :

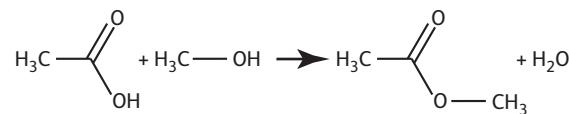


b. $\chi(\text{H}) < \chi(\text{O})$ donc H possède une charge partielle δ^+ et O une charge partielle δ^- .

31. ★ Interpréter des résultats expérimentaux

> COMPÉTENCES : Analyser, s'approprier, connaître, réaliser.

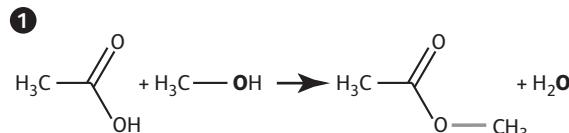
a.



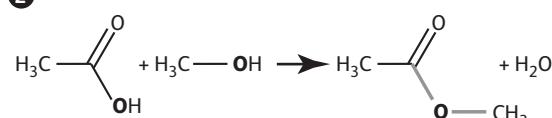
Il se forme une molécule d'eau.

b. Les deux liaisons susceptibles d'avoir été formées sont les deux liaisons C-O simples.

c.



2



d. Le marquage isotopique indique que l'atome d'oxygène du méthanol se retrouve dans l'ester ; c'est donc l'hypothèse 2 ci-dessus qui est en accord avec les résultats expérimentaux.

O marqué est noté en gras.

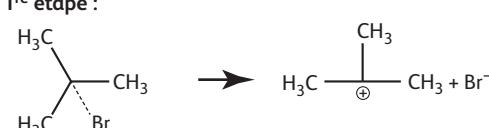
32. ★ Comparaison de deux substitutions

> COMPÉTENCES : S'approprier, analyser.

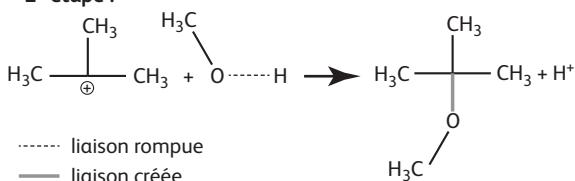
- a. Carbone, noir ; hydrogène, rouge ; oxygène, bleu et brome violet.
- b. Animation 1 : les réactifs sont $(\text{CH}_3)_3\text{C}-\text{Br}$ et CH_3OH . Animation 2 : CH_3-Br et CH_3O^- .

c. 1^{re} modélisation :

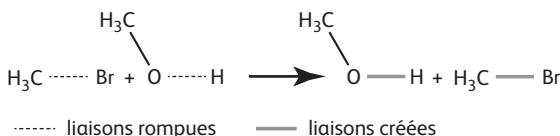
1^{re} étape :



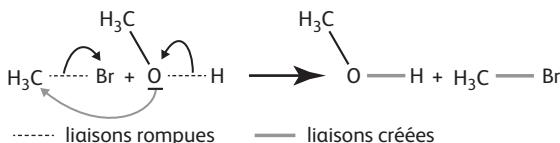
2^{re} étape :



2^e modélisation:



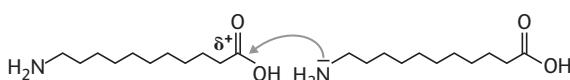
d.



33. ★★ Le Rilsan®

> COMPÉTENCES : Connaître, s'approprier, analyser, réaliser.

a. et e.

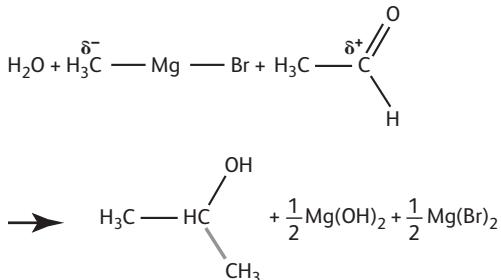


- b. L'acide 11-aminoundécanoïque possède un groupe amino et un groupe carboxyle.
- c. L'atome d'azote est un atome donneur de doublet d'électrons.
- d. L'atome de carbone du groupe carboxyle est un accepteur de doublet d'électrons.
- e. Il se forme un groupe amide.
- f. $2 \times C_{11}H_{23}O_2N = C_{22}H_{44}N_2O_3 + H_2O$
- g. De l'eau se forme conjointement au rilsan.
- h. Le rilsan appartient à la famille des polyamides.

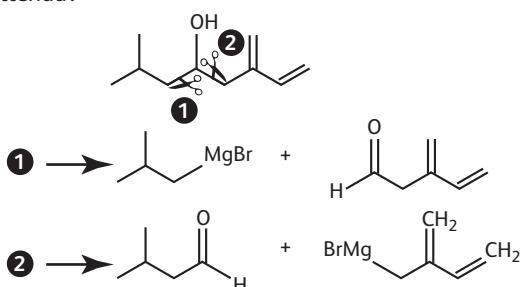
34. ★★ La rétrosynthèse

> COMPÉTENCES : Analyser, réaliser.

- a. La liaison formée est représentée en violet ci-dessous:
- b.



- c. Il existe deux possibilités pour obtenir le produit attendu:



EXERCICES Objectif BAC

Les fiches-guides permettant d'évaluer ces exercices par compétences sont disponibles sur le site : sirius.nathan.fr/sirius2017

35. D'UNE ODEUR ÂCRE À UNE ODEUR FRUITÉE

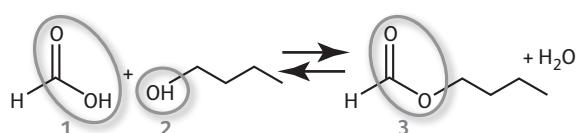
> COMPÉTENCES : Analyser, réaliser.

1. L'acide formique est l'acide méthanoïque (la chaîne carbonée possède un seul atome de carbone).

2. Groupe 1: groupe carboxyle, classe fonctionnelle des acides carboxyliques.

Groupe 2: groupe hydroxyle, classe fonctionnelle des alcools.

Groupe 3: groupe ester, classe fonctionnelle des esters.

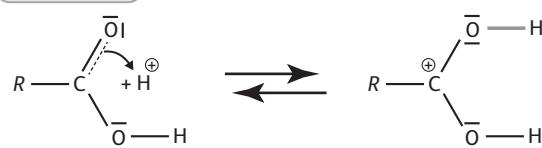


3. Il s'agit d'une réaction de substitution: l'atome d'hydrogène du groupe carboxyle est remplacé par un groupe CH₂CH₃CH₃CH₃.

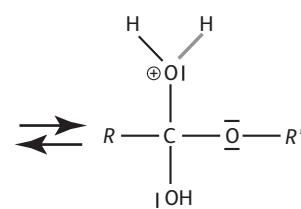
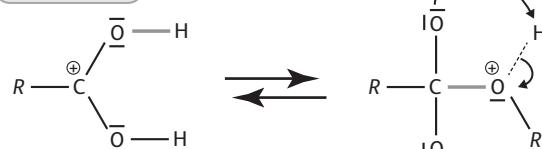
4. Voir ci-dessous: les liaisons rompues sont représentées en pointillés; les liaisons créées sont représentées en gras. Il y a également une liaison O-H rompue sur le réactif de départ de l'étape (c).

5.

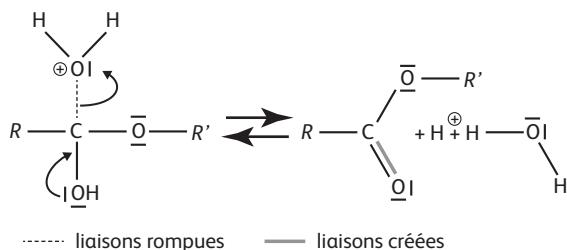
étape (a)



étape (b)



étape (c)

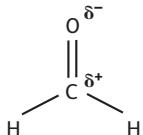
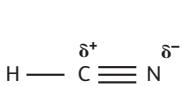


36. ANALYSE DE DOCUMENTS

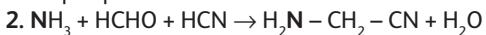
La chimie prébiotique

> COMPÉTENCES : S'approprier, analyser, réaliser.

1. L'électronégativité de l'atome de carbone est inférieure à celles de l'oxygène et de l'azote d'où la polarité suivante :

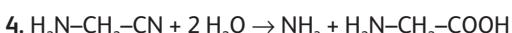
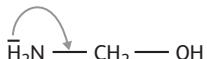


On considère que les atomes d'hydrogène H et de carbone C ont des polarités voisines donc la liaison C–H n'est pas polarisé.

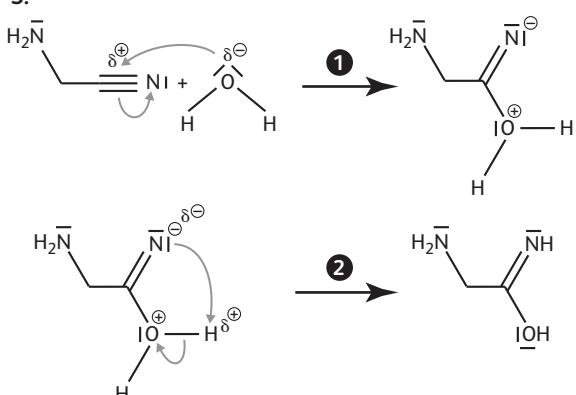


3.

	a	c
Catégorie	addition	élimination
Site donneur	doublet non liant de N	doublet non liant de N
Site accepteur	atome de carbone	liaison simple C–N

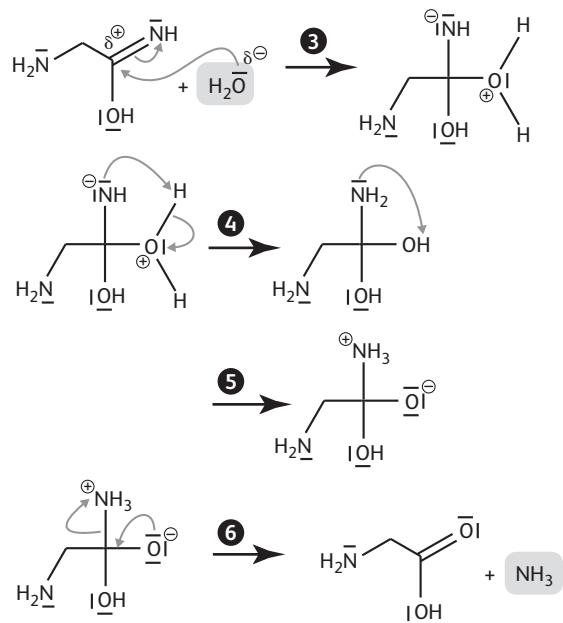


5.



La succession de ces deux étapes correspond à une réaction d'addition de H_2O sur la molécule de départ.

6.



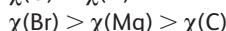
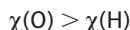
37. RÉSOLUTION DE PROBLÈME

Pourquoi faut-il éviter l'eau ?

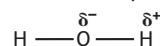
> COMPÉTENCES : S'approprier, analyser, réaliser.

Dans le document 1, on lit qu'il faut utiliser des réactifs anhydres et de la verrerie sèche : cela signifie que la réaction doit se faire hors présence d'eau.

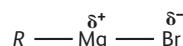
Cette hypothèse est confirmée par la présence d'un garde à chlorure de calcium, qui évite l'humidité de l'air. Le document 3 concerne l'électronégativité : on a donc l'idée de s'intéresser à l'électronégativité des éléments de l'eau et d'un organomagnésien $\text{R}-\text{MgBr}$.



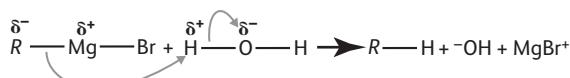
Ainsi la liaison O–H de l'eau est polarisée :



Par ailleurs la polarité de l'organomagnésien est indiquée dans le document 4 :



Par analogie avec le document 4, on peut envisager la réaction suivante entre l'organomagnésien et l'eau :



On peut donc faire l'hypothèse que l'eau et l'organomagnésien réagissent ensemble pour former un alcane. Donc en présence d'eau, l'organomagnésien est consommé par cette réaction.

38. ÉVALUATION DES COMPÉTENCES EXPÉRIMENTALES

Transformation chimique de molécules odorantes

Pour cette évaluation, se reporter à la fiche-guide disponible sur le site : sirius.nathan.fr/sirius2017