2. Établir la structure électronique de l'atome de titane (22Ti)

3. Comment définie-t-on une molécule organique? Qu'est ce qu'un hétéroatome?

4. Combien l'atome de carbone peut-il former de liaisons? Pourquoi?

5. Qu'est-ce qu'un groupe chromophore? Qu'appelle-t-on des doubles liaisons conjuguées?

6. Quelle différence y a-t-il entre la représentation de Lewis d'une molécule et sa formule développée?

7. Qu'appelle-t-on réactif limitant? Qu'est-ce qu'un dosage?

8. Qu'est-ce qu'un doublet non-liant? Qu'est-ce qu'un doublet liant?

9. Qu'est-ce qu'une liaison covalente? Comment la représente-t-on?

10. Donner les formules brutes et les représentations topologiques des molécules suivantes.

11. Représenter les deux isomères de la molécule suivante : H₃C-CH=CH-C₂H₅

Nom: Pr'enom:

624, 30/11

1. Un atome possède six électrons dans sa couche externe. Combien de liasons covalentes va-t-il former? Justifier.

2. Établir la structure électronique de l'atome de chrome $({}_{24}Cr)$.

3. Qu'est-ce qu'un doublet non-liant? Qu'est-ce qu'un doublet liant?

4. Qu'est-ce qu'une liaison covalente? Comment la représente-t-on?

5. Qu'est-ce qu'un groupe chromophore? Qu'appelle-t-on des doubles liaisons conjuguées?

6. Qu'appelle-t-on réactif limitant? Qu'est-ce qu'un dosage?

7. Comment définie-t-on une molécule organique? Qu'est ce qu'un hétéroatome?

8. Combien l'atome de carbone peut-il former de liaisons? Pourquoi?

9. Quelle différence y a-t-il entre la représentation de Lewis d'une molécule et sa formule développée?

10. Donner les formules brutes et les représentations topologiques des molécules suivantes.

11. Représenter les deux isomères de la molécule suivante : H₅C₂-CH=CH-CH₃