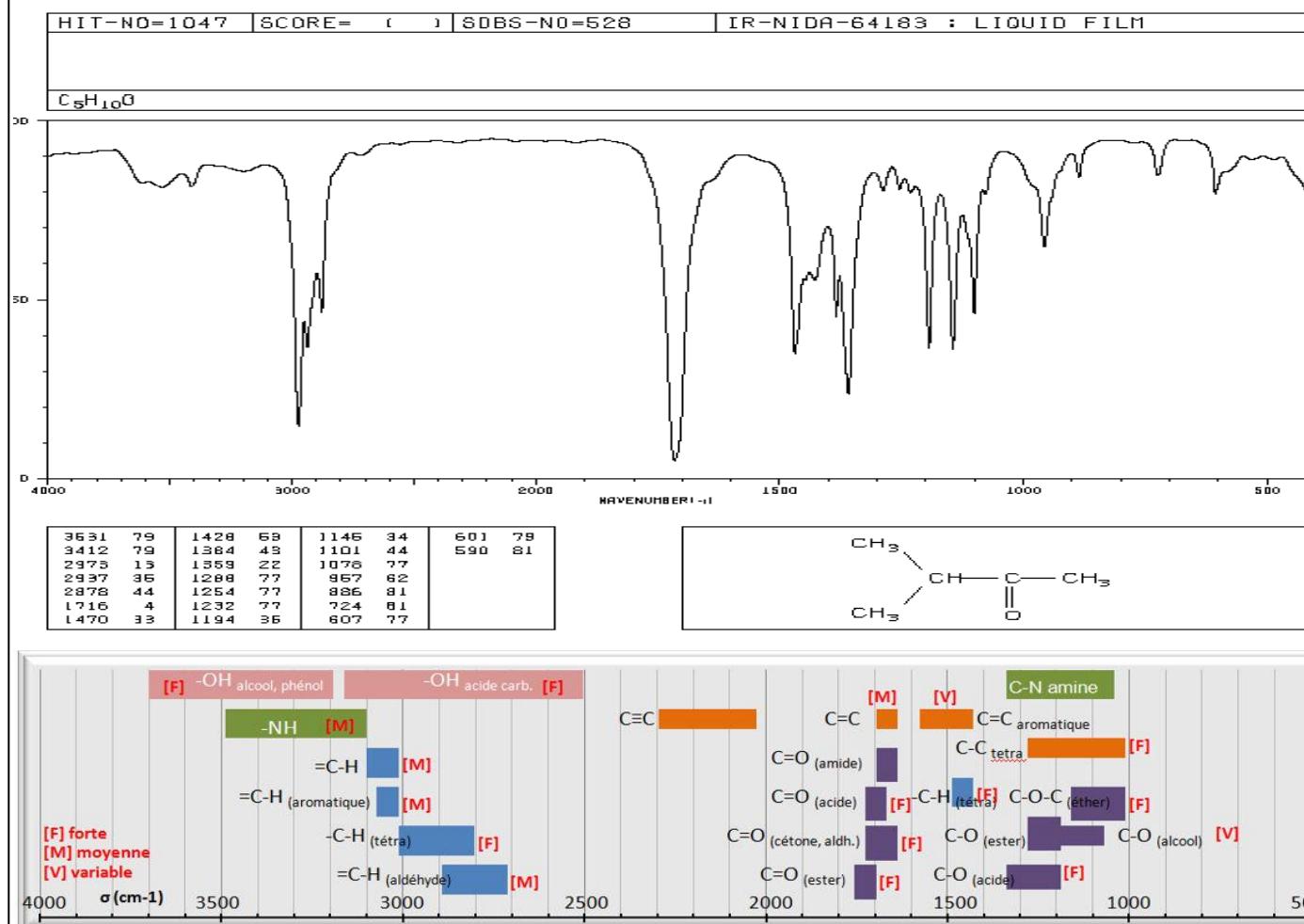




Calculatrice interdite 😞

A . SPECTRES IR**Document 1 : spectre d'une molécule organique****1- Compléter le tableau suivant concernant la molécule du document 1**

Nom de la molécule	Fonction chimique	Nom du groupement

2- Identifier en le notant sur le spectre IR, 4 raies caractéristiques de cette molécule.**B- Spectres H-RMN**

- Ouvrir <http://www.jf-noblet.fr/jsmol.htm> puis spectres H-RMN/créer des spectres. Dessiner la molécule du document 1 puis passer en 3D. Demander son spectre H-RMN.
- Faire numérotier les atomes d'H sur le modèle 3D puis faire correspondre en justifiant les massifs de pics avec des numéros d'atomes d'hydrogène.

3- Faire le test : <http://www.jf-noblet.fr/jsmol.htm> puis spectres H-RMN/test noté .

Résultat :

C- des exemples d'amine

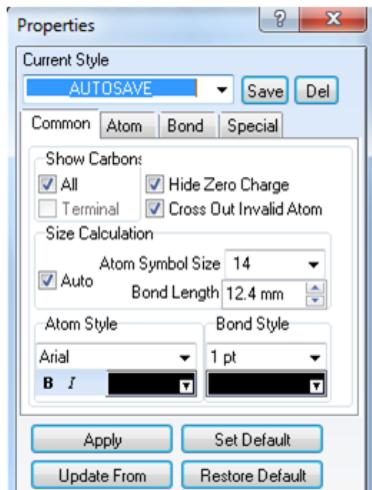
- Ouvrir le logiciel CHEMSKETCH
 - Dessiner les 14 amines possédant 3 atomes de carbones avec leur nom et les importer dans un fichier Word ou Powerpoint en les classant par amines primaires, secondaires et tertiaire.

Remarque :

- Pour une amine, l'atome d'azote N ne peut pas posséder de double liaison ou faire partie d'un cycle.
 - Les atomes de carbones peuvent être engagés dans des liaisons simples doubles ou triples.
 - Les atomes de carbones peuvent être cycliques, mais il ne peut pas y avoir de triple liaison dans un cycle à 3 carbones

AIDE CHEMSKETCH

Tools/structures properties : vérifier que show carbon all est coché



File Edit Pages Tool

C H N O F N S P S C K B

Les atomes se choisissent dans la colonne de gauche (en mode structure)

- Les liaisons se dessinent par glisser/déplacer de la souris à partir d'un atome.
 - En cliquant sur une liaison on crée une liaison double puis ensuite une liaison triple puis ensuite retour à liaison simple

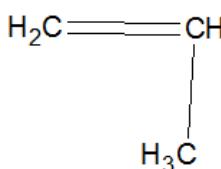


Cet icône permet d'obtenir le nom de la molécule dessinée.

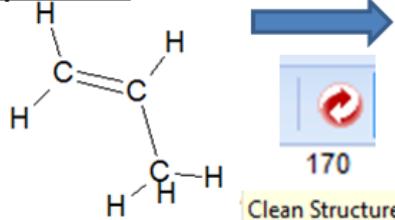
Generate Name for Structure

C'est la formule développée plane accompagnée de son nom qu'il faut coller dans Word

Exemple dessin brut



Formule développée plane





The diagram shows the chemical structure of prop-1-ene. It consists of a three-carbon chain. The first carbon (left) is double-bonded to the second carbon (middle), which in turn has a single bond to the third carbon (right). The first carbon is also single-bonded to a hydrogen atom above it. The third carbon is single-bonded to two hydrogen atoms, one above and one below the carbon chain. The second carbon is also single-bonded to two hydrogen atoms, one above and one below the carbon chain.

Pour copier : il suffit de sélectionner l'ensemble formule + nom à la souris puis edit /copy.