Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ /32 Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/4 1. Écrire la lettre du groupe fonctionnel sur le tiret de la formule général qu’il représente.

a) **Alcool** b) **Amine** c) **Aldéhyde** d) Cétone e) **Acide carboxylique**

f) **Ester** g) **Éther** h) **Amide** i) Halogénure

O O

/ || ⁄ ||

\_\_\_\_ – C –N \_\_\_\_ –C –O–C– \_\_\_\_ –C–N \_\_\_\_–C–OH

\ \

O O O

|| || | || |

\_\_\_\_ C–C–C \_\_\_\_ –C–H \_\_\_\_ –C–OH \_\_\_\_–C–O–C \_**\_\_\_**–C–X

| |

**/7 Choisir la meilleure réponse.**

O

||

2. Nomme le composé NH2 – CH2 – CH2 – CH3 :

a) propanamine b) propanamide c) éthanamine d) butanamine

O

||

3. Nomme le composé CH3 – CH2 – C(CH3)2 – CH2 –CH2–CH2–C – OH :

a) acide 5,5 – diméthylheptanoique b) acide 4,4 – diméthylheptanoique

c) heptanoate de 3,3 –diméthyle d) acide 2,2 – diméthylhexanonique

4. L’estérification du méthanol et de l’acide butanoique produit de :

a) l’acide 1-méthylbutanoique b) l’acide 4-méthylbutanoique

c) méthanoate de butyle d) butanoate de méthyle

5. Détermine quel composé est un alcool tertiaire.

a) CH2CH2C(CH3)2OH b) CH3CH(OH)CH2 c) CH3CH2OH d) CH3OH

6. Quel est le nom UICPA de l’amine suivante ?

CH3 - CH2 - CH2 - N – CH = CH2 - CH2 – CH3

│ │ a) N-méthyl-N-propylpent-2-amine

CH3 CH3 b) N,N-méthylpropylpent-2-amine

c) N-éthyl – N-méthylpent -2-amine d) N-méthyl-N-propylpent-2-ène-2-amine

e) NN- méthyléthylprop-2-amine

7. Le nom 2-méthyl-4-butanal est inexact. Quel est le nom UICPA exact pour ce composé ?

a) 4-méthyl-2-butanal b) 3-méthylbutanal c) 2-méthylbutanal

d) 2-méthyl-1-butanal e) 2-méthyl-2-butanal

8. Quel(s) diagramme(s) structural(aux) représente(nt) des aldéhydes ?

a) CH3 – CH2 – CH = O b) CH3 – C – CH3 c) CH3 – CH2 – C - OH

║ ║

O O

/8 9. Trace les structures des hydrocarbures.

a) 2-éthoxybut-3-ène (4) b) 4-méthylpent-2-ènol (4)



/2 10. Nomme le composé. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

/3 11. Identifie (par les noms) le ou les groupes fonctionnels. (Encercler et indique le type)



/8 Identifie le type de réaction (addition, élimination, substitution**,** oxydation**,** réduction**,** hydrolyse**,** condensation). S’il y deux réactions pour un exemple, nomme-les deux possibilités.

a) CH2 = CH – CH3 + Cl2 → Cl – CH2 – CH – CH2 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

│

Cl

b) CH3 – CH2 – CH2 – OH → CH3 – CH2 – C - CH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

║

O

c) CH2 = CH – CH2 – CH3 + H2O → CH3 – CH – CH2 – CH3\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

│

OH

d) CH3 – CH2 – Br → CH2 = CH2 + HBr \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

e) CH3 – C – O – CH3 + H2O → CH3 – C – OH + CH3 – OH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

║ ║

O O

f) CH3 – CH → CH3 – CH2 – OH \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

║

O

g) CH3 – CH2 – C – OH + CH3 – CH2 – OH → CH3 – CH2 – C – O – CH2 – CH3 + H2O

║ ║

O O \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

h) CH3 – CH2 – OH + HCl → CH3 – CH2 – Cl + H2O \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_