

- P.43
- 2 a) -OH
  - b) -NH<sub>2</sub>
  - c) x
  - d) x

- 5 a) amine
- b) aliphatique - alcane.
- c) alcool
- d) ester
- e) amine
- f) acide carboxylique

- 6.
- a) amine
  - b) alcane
  - c) aldéhyde
  - d) x
  - e) acide carboxylique
  - f) cétone

9 a) l'alcool a le point d'ébullition le plus élevé

b) a cause de la liaison hydrogène qui est difficile à briser, donc nécessite plus d'énergie.

11. a) 2-bromo propane
- b) cyclopentanol
  - c) acide pentanoïque

~~d)~~  
e) 5-éthyl-5,6-diméthyl heptan-3-one