

Nom _____
Date _____

Chimie 11

5.3, Le pourcentage de composition

Partie 1, Effectuez les questions du texte Chimie 11 STSE à la page 260, #1 – 10.

Partie 2, Les pourcentages de composition (Questions de Hebden Chemistry 11 – A Workbook for Students page 91 – 93, #44 – 45). Faites au moins chaque 2^e lettre.

44. Calculez le pourcentage de composition de chacun des molécules suivantes.

a) C_2H_6

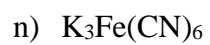
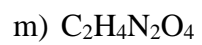
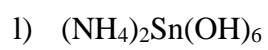
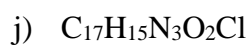
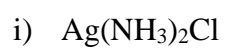
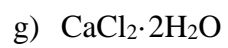
b) $FeCl_2$

c) $FeCl_3$

d) $C_2H_4O_2$

e) $CaCO_3$

f) $NaOH$



45. Calculez le pourcentage de la partie en **caractère gras** dans chacune des molécules ci-dessous.

