

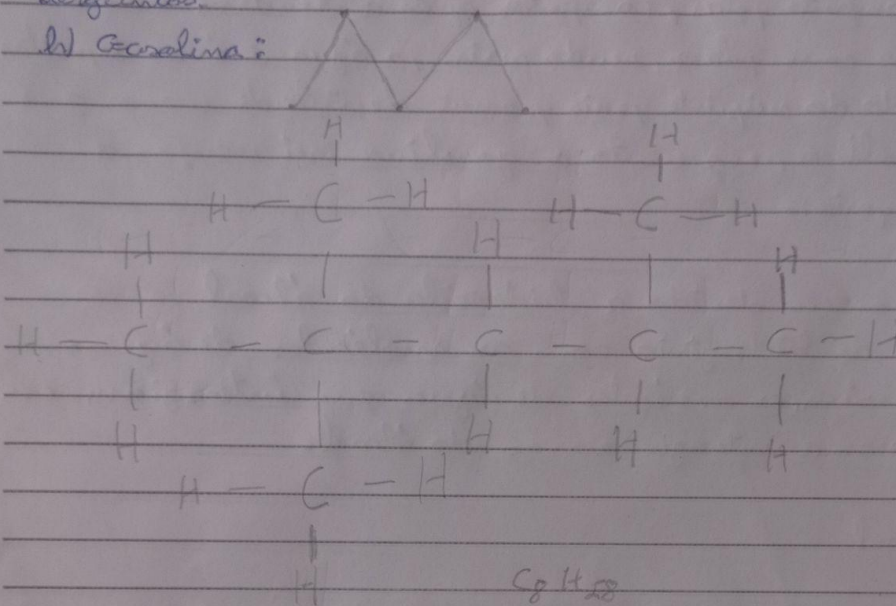
Nome: Jeremias

Turma: INF3AT

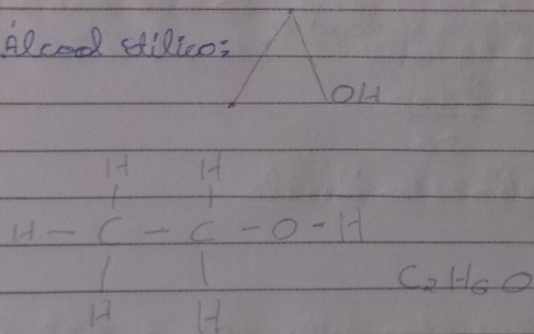
Atividade experimental

Resumo:

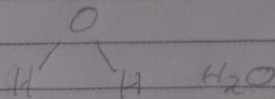
b) Glicerina:



Alcool etílico:



Água:



J) Pois a gasolina é um composto apolar, já a água é um composto polar, compostos polares tendem a se misturar com polares, sendo assim, a água irá se depositar no fundo do recipiente pois possui densidade menor que a da gasolina, consequentemente a gasolina irá ocupar a parte superior.

K) Acontece devido a hidroxila do álcool formar ligações de hidrogênio com as moléculas de água. Sendo assim, as moléculas de água que interagem com o álcool, passam a interagir com as do álcool.

l) 62 ml

m) 50 ml gasolina } 62% de água e álcool } 50 ml água
50 ml = água } 12 ml álcool

$$50 \text{ ml} - 100\% = \frac{2200}{50}$$

$$22 - x = 50$$

$$22 - 50 = -28 = 25\% \text{ de álcool}$$

n) O teor de álcool deve estar entre 25% a 27% do volume. Sendo assim, não está de acordo.