



**enem
2020**

CANAL SEDUC-PI6



PROFESSOR (A):

**FELIPE
ROSAL**



DISCIPLINA:

QUÍMICA



CONTEÚDO:

REVISÃO ENEM



DATA:

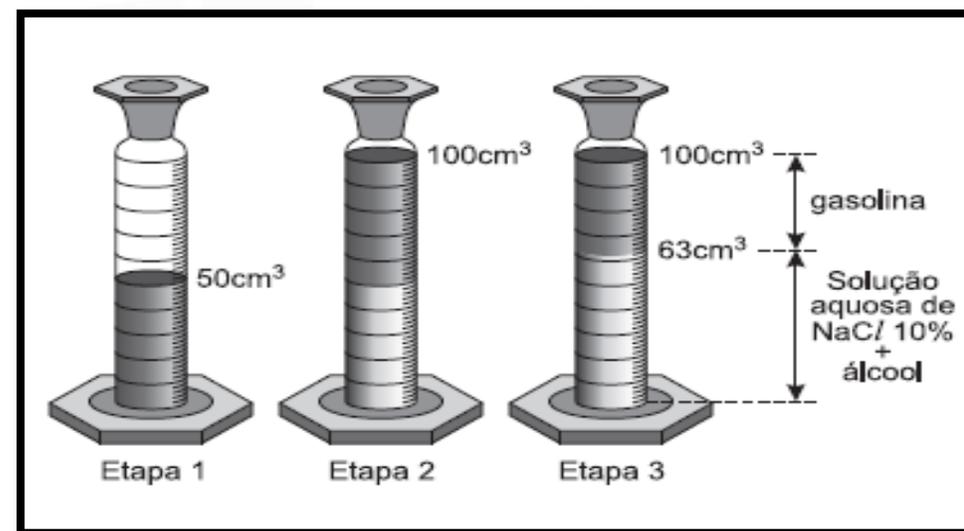
27.08.2020

(C_5H_{18}) Um teste para avaliar o teor de álcool na gasolina para carros consiste nas seguintes etapas:

Etapa I: Em uma proveta de 100cm^3 , são colocados 50cm^3 de gasolina.

Etapa II: Adiciona-se uma solução aquosa de NaCl/ $10\%(m/v)$ até completar 100cm^3 .

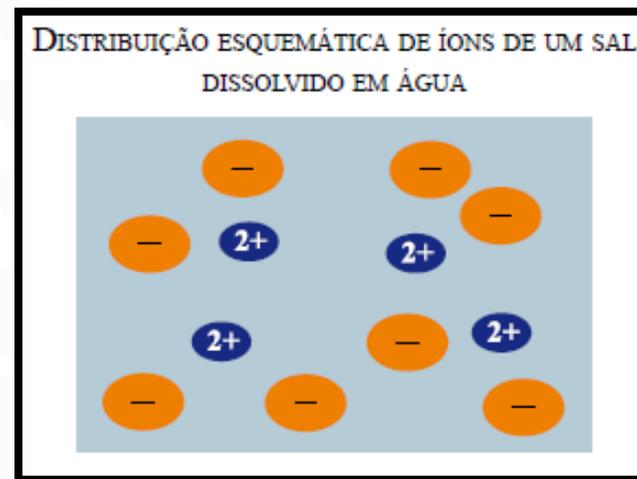
Etapa III: Agita-se fortemente a mistura e deixa-se em repouso por 15 minutos. Uma amostra, submetida a este teste, está representada a seguir.



É correto afirmar que, após a realização do teste, a porcentagem (v/v) de álcool presente nesta amostra é:

- a) 13%
- b) 26%
- c) 37%
- d) 50%
- e) 63%

(C_7H_{24}) Soluções são misturas homogêneas de duas ou mais substâncias. A água é um solvente muito eficaz para solubilizar compostos iônicos. Quando um composto iônico se dissolve em água, a solução resultante é composta de íons dispersos pela solução.



O composto que representa melhor a solução esquematizada na figura é:

- a) $MgCl_2$.
- b) KCl .
- c) K_2SO_4 .
- d) Fe_2O_3 .
- e) $MgCO_3$.