

UENF09/01/2000vestibular
estadual
2 0 0 0UERJ
UENF
EsFAO-CBMERJ
APM D. João VI - PMERJ**QUÍMICA****PADRÃO DE RESPOSTAS****QUESTÃO 01**

A) Destilação

- ou

Dessalinização

B) 1 L água salgada ————— 3g cloreto de sódio

500 L ————— x

x = **1500 g****QUESTÃO 02**

A) Fenol

- ou

Éster

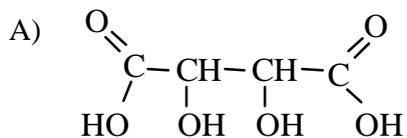
B) CH₃-OH**QUESTÃO 03**A) H₂SO₄ + CaO \longrightarrow CaSO₄ + H₂O

B) Óxido de cálcio

Óxido básico

QUESTÃO 04A) H₂C = CH₂ + H₂O $\xrightarrow{H^+}$ H₃C — CH₂ — OHB) H₃C — O — CH₃

QUESTÃO 05



B) $(12 \times 4) + (1 \times 6) + (16 \times 6) = 150 \text{ u}$

QUESTÃO 06

A) Halogênios
7A

B) - 2
+1

QUESTÃO 07

A) Camarão
Quanto maior o pH, menos ácido é o meio.

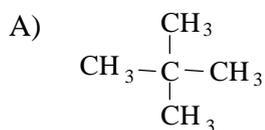
B) $\text{pH} = -\log [\text{H}^+]$
 $5 = -\log [\text{H}^+]$
 $[\text{H}^+] = 10^{-5} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$

QUESTÃO 08

A) Magnésio e Zinco, pois possuem maior potencial de oxidação que o ferro.

B) $\text{ddp} = E^\circ_{\text{MAIOR}} - E^\circ_{\text{MENOR}}$
 $\text{ddp} = 0,34 - (-0,44)$
 $\text{ddp} = 0,78 \text{ V}$

QUESTÃO 09



B) Pentano

QUESTÃO 10

A) 3

B) 6