

SOSQUIMICA – PROF. SAUL SANTANA

Universidade Federal de Sergipe

Pró-Reitoria de Graduação - Coordenação de Concurso Vestibular

PROCESSO SELETIVO SERIADO / 2011

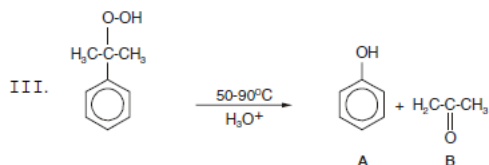
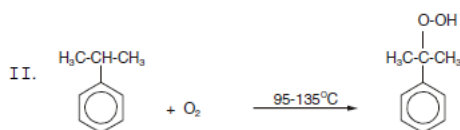
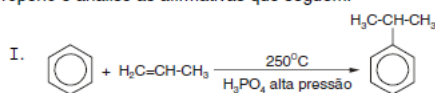
3a SÉRIE - QUÍMICA.

31. Analise as seguintes proposições:

O composto 2,3-dimetilbut-2-eno

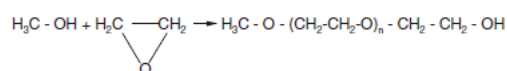
- 0 0 - quando sofre oxidação com solução de permanganato à frio em meio neutro, fornece dimetil-2,3-dihidroxibutano.
- 1 1 - quando sofre ozonólise, fornece propanona.
- 2 2 - quando é hidrogenado, forma dimetilbutano.
- 3 3 - tem fórmula molecular C_6H_{14} .
- 4 4 - é isômero do pent-2-eno.

32. Considere a sequência de reações iniciada pelo benzeno e propeno e analise as afirmativas que seguem.



- 0 0 - A etapa I é uma reação de adição ao benzeno.
- 1 1 - A etapa II é uma reação de oxidação.
- 2 2 - O composto B é um ácido carboxílico.
- 3 3 - O composto A possui caráter ácido podendo reagir com NaOH e liberar H_2 .
- 4 4 - O composto B pode ser obtido a partir de oxidação de um álcool secundário.

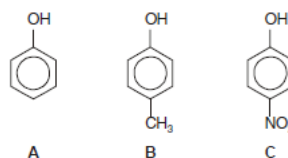
33. O carbowax é um polímero obtido a partir da reação do metanol com óxido de etileno e possui ampla utilização na produção de cosméticos:



Analise as seguintes proposições:

- 0 0 - A reação é um exemplo de polimerização aniônica.
- 1 1 - O metanol é passível de oxidação gerando ácido carboxílico.
- 2 2 - O produto apresenta cinco átomos de carbono por molécula.
- 3 3 - O produto apresenta funções cetona e álcool.
- 4 4 - O óxido de etileno também tem o nome oxirano.

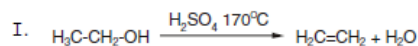
34. Considere os três compostos fenólicos A, B e C.



Analise as afirmativas abaixo.

- 0 0 - Os compostos B e C são apolares.
- 1 1 - Os compostos A, B e C são isômeros de cadeia.
- 2 2 - O composto B é o p-metilfenol.
- 3 3 - O composto C é resultado da nitração do fenol.
- 4 4 - O composto A pode ser oxidado em ácido benzóico.

35. O etanol sofre dois tipos de reação em presença de ácido sulfúrico em diferentes temperaturas, como representado a seguir.



- 0 0 - Na reação (I) tem-se desidratação intermolecular.
- 1 1 - A reação (II) representa uma desidratação intramolecular.
- 2 2 - O produto orgânico na reação (I) é o acetileno.
- 3 3 - O produto orgânico da reação (II) é o etoxietano.
- 4 4 - O produto orgânico da reação (I) reage com ácido clorídrico formando cloreto de etila.

QUÍMICA

	31	32	33	34	35
00	V	F	*	F	F
11	V	V	V	F	F
22	V	F	F	V	F
33	F	F	F	V	*
44	F	*	V	F	V

Itens Nulos	
Questão	Item
32	4.4
33	0.0
35	3.3

FIM.

Prof. Saul Santana