



Roteiro de estudos para recuperação final

Disciplina:	QUIMICA 2
Professor (a):	DAIANE LIMA

Conteúdo:	<ul style="list-style-type: none">✓ Ligações Químicas: Iônica, Covalente, metálica✓ Polaridade e Geometria das moléculas✓ Interações intermoleculares✓ Análise imediata, processos mecânicos.
Referência para estudo:	<ul style="list-style-type: none">• Apostila do Bernoulli – EM 1 – Volume 3, Frentes: A, Capítulo: 5 e 6• Apostila do Bernoulli – EM 1 – Volume 4, Frentes: A Capítulo: 7 e 8 Anotações feitas no caderno e folha de exercícios trabalhadas
Sites recomendados:	www.soq.com.br / www.agracadaquimica.com.br / quimicasemsegredos.com / www.brasilecola.com/quimica
Atividade avaliativa:	

Questão 01 - (PUC-MG) Os compostos BF_3 , SO_2 , PH_3 , CO_2 são moléculas de configuração espacial, respectivamente:

- a) trigonal, angular, trigonal, linear
- b) piramidal, angular, piramidal, angular
- c) trigonal, angular, piramidal, linear
- d) trigonal, linear, piramidal, linear
- e) piramidal, angular, piramidal, linear

Questão 02 - (Uel) Numa prova, um estudante afirmou: "A gasolina é um elemento químico mais volátil do que a água, porque na água as moléculas se unem mais fortemente do que na gasolina. Por serem líquidos apolares, ambos são perfeitamente miscíveis." Quantos erros o aluno cometeu?

- a) 2
- b) 3
- c) 4
- d) 5
- e) 6

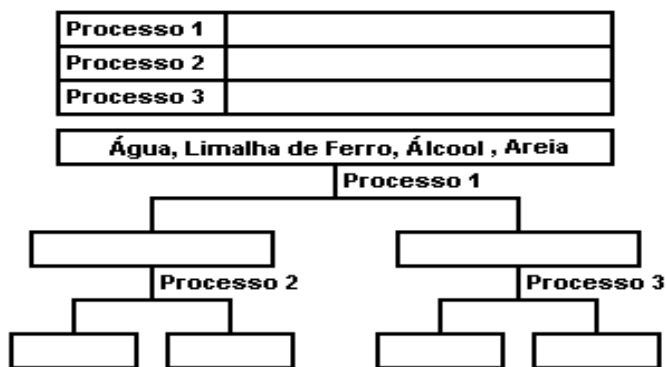
Questão 03 - (Ufc) Uma pesquisa publicada na revista Nature (Ano: 2000, vol.405, pg. 681,) mostrou que a habilidade das lagartixas (víboras) em escalar superfícies lisas como uma parede, por exemplo, é resultado de interações intermoleculares. Admitindo que a parede é recoberta por um material apolar e encontra-se seca, assinale a alternativa que classifica corretamente o tipo de interação que prevalece entre as lagartixas e a parede, respectivamente:

- a) íon - íon.
- b) íon - dipolo permanente.
- c) dipolo induzido - dipolo induzido.
- d) dipolo permanente - dipolo induzido.
- e) dipolo permanente - dipolo permanente.

Questão 04 - Sabendo-se que a amônia (NH₃) é constituída por moléculas polares e apresenta boa solubilidade em água. O diclorometano (CH₂Cl₂) não possui isômeros e sua molécula apresenta polaridade, devido à sua geometria e à alta eletronegatividade do elemento Cl. O dissulfeto de carbono (CS₂) é um solvente apolar de baixa temperatura de ebulição. Represente as fórmulas estruturais que melhor representam essas três substâncias e prove e a polaridade descrita no texto sobre cada uma delas e verdadeira.

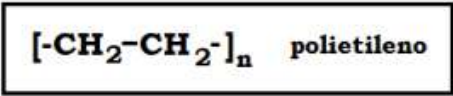
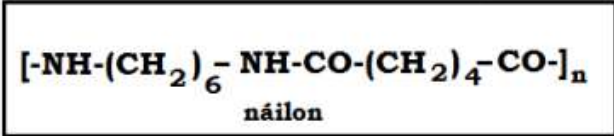
Questão 05 - Em um laboratório de química o professor deixou separado em recipientes individuais sobre uma bancada os seguintes materiais: ÁGUA, LIMALHA DE FERRO, ÁLCOOL e AREIA para realização de uma aula prática com seus alunos. O técnico de laboratório sem ter conhecimento sobre a aula que o professor estava planejando, ao chegar no laboratório e ver os materiais sobre a bancada, juntou todos eles em um único recipiente atrapalhando assim a aula planejada pelo professor. Quando percebeu o erro que cometeu, o técnico decidiu separar novamente os materiais em recipientes individuais, para isso ele submeteu a mistura a três processos de separação, conforme fluxograma.

a) IDENTIFIQUE os processos 1, 2 e 3 e COMPLETE as caixas do fluxograma com os resultados dos processos realizados pelo técnico para separar as substâncias antes que o professor percebesse o erro cometido por ele.



b) Cite o nome de 5 (cinco) materiais de laboratório que auxiliaram o técnico na separação dos componentes da mistura.

Questão 06 - (Unicamp) Para se ter uma idéia do que significa a presença de polímeros sintéticos na nossa vida, não é preciso muito esforço. Imagine o interior de um automóvel sem polímeros, olhe para sua roupa, para seus sapatos, para o armário do banheiro. A demanda por polímeros é tão alta que, em países mais desenvolvidos, o seu consumo chega a 150 kg por ano por habitante. Em alguns polímeros sintéticos, uma propriedade bastante desejável é a sua resistência à tração. Essa resistência ocorre, principalmente, quando átomos de cadeias poliméricas distintas se atraem. O náilon, que é uma poliamida, e o polietileno, representados a seguir, são exemplos de polímeros.



a) Admitindo-se que as cadeias destes polímeros são lineares, qual dos dois é mais resistente à tração? Justifique.

b) Qual das substâncias acima poderia ser dissolvida em gasolina? Justifique.

VERIFICAR FOLHA DE RESOLUÇÃO EM SEGUIDA



FOLHA DE RESOLUÇÃO: Roteiro de estudos para recuperação final

Disciplina:	Química
Professor (a):	Daiane
Aluno (a):	
Turma:	

GABARITO – PROIBIDO RASURAS/ QUESTÕES FECHADAS

Nº 01	Nº 02	Nº 03

QUESTÕES ABERTAS

Nº 04	
Nº 05	
Nº 06	