

Bim.: 1º	Turma: 2º	Discip.: Química	Prof. Antonio B. Pereira	Data: ___/___/2020	PESO: 1	NOTA
Concentração de Solução			Aluno(a):	N.º		
Um pequeno pensamento positivo pela manhã pode mudar todo o seu dia.						
e-mail						

INSTRUÇÕES AOS ALUNOS:	4 – É proibido o uso de aparelhos eletrônicos durante a prova;
1 – Leia com atenção as questões abaixo;	5 – É expressamente proibido qualquer tipo de consulta;
2 – Responda a prova com caneta azul ou preta;	6 – Demonstre todos os cálculos, se houver;
3 – Rasuras serão desconsideradas;	7 – Trabalhe com calma e sucesso!

LISTA DE EXERCÍCIOS

QUESTAO 1.

(Famerp 2017) A mistura conhecida como soro fisiológico é um exemplo de _____, na qual o _____ é a água e o _____ é o _____ de sódio.

As lacunas do texto são, correta e respectivamente, preenchidas por:

- solução – solvente – soluto – cloreto.
- solução – solvente – soluto – bicarbonato.
- solução – soluto – solvente – cloreto.
- suspensão – solvente – soluto – bicarbonato.
- suspensão – soluto – solvente – cloreto.

QUESTAO 2.

(Ueg 2019) Dipirona sódica é um conhecido analgésico antipirético cuja solução oral pode ser encontrada na concentração de 500 mg/mL. Analisando as orientações da bula, conclui-se que a quantidade máxima diária recomendada para crianças de certa faixa etária é de 100 mg por quilograma de massa corporal.

Sabendo-se que 1 mL corresponde a 20 gotas, a quantidade máxima de gotas que deve ser administrada a uma criança de massa corporal de 7 kg será

- 60
- 28
- 40
- 10
- 20

3. (Enem PPL 2019) Um laudo de análise de laboratório apontou que amostras de leite de uma usina de beneficiamento estavam em desacordo com os padrões estabelecidos pela legislação. Foi observado que a concentração de sacarose era maior do que a permitida.

Qual teste listado permite detectar a irregularidade descrita?

- Medida da turbidez.
- Determinação da cor.
- Determinação do pH.
- Medida da densidade.
- Medida da condutividade.

4. (Unicamp 2018) *Icebergs* flutuam na água do mar, assim como o gelo em um copo com água potável.

Imagine a situação inicial de um copo com água e gelo, em equilíbrio térmico à temperatura de 0 °C. Com o passar do tempo o gelo vai derretendo. Enquanto houver gelo, a temperatura do sistema

- permanece constante, mas o volume do sistema aumenta.
- permanece constante, mas o volume do sistema diminui.
- diminui e o volume do sistema aumenta.
- diminui, assim como o volume do sistema.

QUESTAO 3.

(Puccamp 2018) Os *xaropes* são soluções concentradas de açúcar (sacarose). Em uma receita caseira, são utilizados 500 g de açúcar para cada 1,5 L de água. Nesse caso, a concentração mol/L de sacarose nesse xarope é de, aproximadamente,

Dado:

Massa molar da sacarose = 342 g/mol

- 2,5.
- 1,5.
- 2,0.
- 1,0.
- 3,0.