



Nome: \_\_\_\_\_

Professor(a): Rodolpho Caeiro 2<sup>a</sup> série do Ensino Médio Turma: A

ATIVIDADES DE QUÍMICA 1º Bimestre

Prezados (as) alunos (as),

Abaixo estou enviando as três questões mencionadas em sala de aula no nosso último encontro, dia 27 de fevereiro. Saliento que **elas deverão ser realizadas em folha separada e entregue no dia 13 de março de 2025. A correta resolução das questões mencionadas valerá um (1,0) ponto extra na nota do Teste do 1º bimestre.**

**ATENÇÃO!!!!**

**Não serão aceitas entregas após o prazo determinado! Todas as questões deverão ser apresentadas com a devida resolução.**

1) (UFF – RJ) Dissolveram-se 4,6g de NaCl em 500 g de água “pura”, fervida e isenta de bactérias. A solução resultante foi usada como soro fisiológico na assepsia de lentes de contato. Indique a opção que apresenta o valor aproximado da percentagem, em peso, de NaCl existente nessa solução.

- a) 0,16%
- b) 0,32%
- c) 0,46%
- d) 0,91%
- e) 2,30%

2) (Unimontes – MG) A água é classificada como dura quando contém íons cálcio e/ou magnésio (massas atômicas: Mg = 24; Ca = 40), que formam sais insolúveis com os ânions dos sabões, impedindo a formação de espumas. Em termos químicos, o índice de dureza em mol/L é definido como a soma das concentrações desses íons. Uma amostra de 500 mL de água contendo 0,0040g de íon cálcio e 0,0012g de íon magnésio apresenta um índice de dureza igual a:

- a) 0,0002.
- b) 0,0001.
- c) 0,0003.
- d) 0,0004.

3) (FUVEST – SP) Uma dada solução aquosa de hidróxido de sódio contém 24% em massa de NaOH. Sendo a densidade da solução 1,25 g/mL, sua concentração, em g/L, será aproximadamente igual a:

- a) 300.
- b) 240.
- c) 125.
- d) 80.
- e) 19.