

2ª SÉRIE – 1º SEMESTRE 2017

Nome: _____ N.º: _____

Turma: _____ Professor(a): Natália Data: ____/____/2017

Unidade: Cascadura Mananciais Méier Taquara

Resultado / Rubrica

Valor Total 2,0 pontos

INSTRUÇÕES

- ★ Desenvolva seu trabalho apenas com **caneta** azul ou preta.
- ★ Preencha corretamente o cabeçalho e entregue esta folha junto com a resolução do trabalho.
- ★ Fique atento ao prazo de entrega.
- ★ Leia o que está sendo solicitado, desenvolva seu trabalho calmamente e releia-o antes de entregá-lo.
- ★ Não permita que seus colegas copiem seu trabalho e não copie o trabalho de seus colegas. **Trabalhos iguais serão anulados.**
- ★ Lembre-se **esse trabalho é um passaporte para a prova de recuperação.** A não entrega até a data estipulada no calendário anual da escola impedirá o aluno de fazer a prova.
- ★ **Este trabalho não abrange todo o conteúdo do semestre,** portanto, é apenas um auxílio aos seus estudos que devem ser complementados com a consulta aos seus cadernos, apostilas.

INSTRUÇÕES

- **AS QUESTÕES OBRIGATORIAMENTE DEVEM SER ENTREGUES EM UMA FOLHA À PARTE EM FOLHA DE PAPEL ALMAÇO OU A4 COM ESTA EM ANEXO.**

TAREFA 01

Diga a importância para seu cotidiano o entendimento da matéria de química 1 (concentração comum, concentração molar, diluição e mistura), aponte também rótulos em que visualizamos a concentração de qualquer substância. Cite dois exemplos de diluição e mistura de soluções de seu dia a dia.

Sabemos que muitas dessas soluções para o seu preparo absorvem ou liberam calor.

Aponte também exemplos de seu cotidiano de reações exotérmicas e endotérmicas.

TAREFA 02

Explique por meio de seus conhecimentos químicos por que água e álcool são miscíveis e água e óleo são imiscíveis. Aponte o porquê da água ter temperatura de ebulição maior, por exemplo, que o óleo.

Disserte sobre os pontos de ebulição de diferentes substâncias químicas, e também em sua comparação, inclua a água, álcool e óleo.