

Disciplina: Ciências

Data: / / 2020

Turma: 6º Ano B

Educador(a): Thiago Henrique

Curso: E. Fund I () E.Fund. II () E.Médio ()

Nº.:

Educando(a):

Ciente:

Instruções

Desenvolvam as atividades para serem entregues no retorno às aulas de modo que os professores as avaliem.

Tendo a possibilidade, imprimir as tarefas para realizá-las.

Caso não possa imprimir, fazer em qualquer tipo de papel só enumerando os exercícios, sem precisar copiar os enunciados e figuras.

A atividade presente deve ser realizada no caderno.

1. Escreva o significado da molécula de água.
2. Por que a água é considerada como “solvente universal”?
3. Descreva como as moléculas estão organizadas nos estados sólido, líquido e gasoso.
4. Defina mistura homogênea e heterogênea. Dê exemplos.
5. “Uma mistura homogênea é considerada como solução”. Justifique a afirmação.
6. Escreva o que é ebulição e evaporação. Cite uma semelhança e uma diferença entre esses dois processos.
7. Uma mistura de sal, açúcar e areia são tratados com água. Quantas fases existirão no final do processo?
8. Identifique as mudanças de estados físicos representadas por A, B, C, D, E.

