|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Curso: Técnico em Informática | | | |
| **Disciplina:** | **Química 1** |  |  |
| **Professor:** | **Márcia Elizabeth Ribeiro Schultz TURMAS 1I e 1K** |  |  |
| **Conteúdo** | **Transformações e Propriedades das Substâncias** |  |  |



**Metodologia**: Atividade Extra de Pesquisa em livros ou sites buscando responder as questões abaixo.

1. O que é um sistema e como pode ser caracterizado?
2. O que são processos físicos?
3. O que são transformações químicas? Cite Exemplos.
4. Como começou o desenvolvimento da química?
5. O que é tecnologia?
6. Você acha que ela pode ser vista como causadora de problemas ambientais?
7. Como identificamos a ocorrência de uma reação química?
8. O que são propriedades organolépticas?
9. Discuta a afirmação: “Todos os materiais estão sujeitos as mesmas propriedades químicas.” Exemplifique.
10. O que são propriedades físicas?
11. O que é DENSIDADE? Que tipo de propriedade ela representa? Explique.
12. O que é Estado de agregação? Exemplifique.
13. O que é Temperatura de Fusão e Temperatura de Ebulição de uma substância?
14. Analise os dados da Tabela e Responda:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| PROPRIEDADES ESPECÍFICAS DE ALGUMAS SUBSTÃNCIAS | | | | |
| Substância | Fórmula Química | Densidade | Temperatura de Fusão | Temperatura d Ebulição |
| Acetato de Metila | C3H6O2 | 0,93 | - 98 ºC | 57 ºC |
| Propanona(acetona) | C3H6O | 0,79 | - 95 ºC | 57 ºC |
| Metanol | CH4O | 0,79 | - 98 ºC | 64,7 ºC |
| Etanol | C6H6O | 0,79 | - 117 ºC | 78,3 ºC |

* 1. As propriedades específicas das substâncias são iguais? Justifique.
  2. Que propriedade específica pode ser usada para diferenciar as quatro substâncias?
  3. Empregando as propriedades específicas das substâncias, diferencie o **Metanol** do **Etanol**.