EE AGNES LIEDTKE

PROFª. ANTONIA

DISCIPLINA -CIÊNCIAS

TURMAS 9ª/9D

CONTEÚDO: Unidade Temática: Matéria e Energia

Habilidades: (EF09CI01)

Investigar As mudanças de estado físico da matéria para explicar e representar transformações com base no modelo de constituição submicroscópica.

Objetivos de conhecimentos: Estrutura da matéria.

A Matéria

Fenômeno: qualquer transformação que ocorre na natureza. Para estuda-lo experimenta-se, fazem- se observações, interpretam – se os resultados e tiram-se conclusões.

Fenômeno Físico: não

 altera a estrutura da matéria.

Fenômeno Químico: altera a estrutura da matéria.

Matéria :tudo o que possuí MASSA e ocupa lugar no espaço.

Corpo: toda porção limitada de matéria.

Extensão: espaço ocupado pela matéria. Sua medida é o VOLUME.

Substâncias: espécie de matéria que se distingue por suas qualidades.

 ATIVIDADES

1. O que é matéria? Dê exemplos.
2. Por que a rolha (cortiça) não afunda na água?

 3)Por que a moeda está no fundo do recipiente com água.

 4) O fósforo queima e produz gás carbônico e energia.

( )fenômeno químico ( ) fenômeno físico

5) A água sólida (gelo) se transforma em água líquida.

( ) fenômeno químico ( ) fenômeno físico

REPRESENTANDO OS ESTADOS FÍSICOS DA MATÉRIA

Os materiais podem apresentar em diferentes estados físicos. Aqui vamos estudar os mais comuns :

sólido, liquido e gasoso.

Faça a leitura do texto a seguir e depois responda às questões.

**Estados físicos Da matéria**

Quando a água se encontra no estado **sólido,** suas moléculas estão dispostas em um padrão determinado e não se movimentam. Por isso, os sólidos (como o gelo, uma de papel, um copo plástico, entre outros) têm formato definido, que não muda. As moléculas estão organizadas e nem pouco agitadas.

Em um **liquido**, o padrão de disposição não é o mesmo. Às moléculas têm a liberdade para se movimentar, mas ainda se mantêm próximas umas das outras. Elas estão um pouco agitadas, mas não tanto para ficarem afastadas demais umas das outras. Por isso, o liquido assume o formato de seu recipiente, mas não escapa dele.

Quando em estado **gasoso**, no vapor de água, as moléculas estão bastante afastadas umas outras, pois ficam agitadas, movimentando-se muito. Assim, ocupam todo o espaço disponível; se o recipiente não estiver fechado, as moléculas se dispersam.

**Atividades**

1. A passagem do líquido para o gasoso:
2. ( ) fusão
3. ( ) vaporização
4. Condensação
5. Sublimação
6. Fusão é passagem de uma substância do estado sólido para o:
7. ( ) fusão
8. ( ) Líquido
9. ( ) gasoso
10. ( ) nenhuma das alternativas anteriores
11. Temperatura em que um líquido ferve:
12. ( ) ponto de fusão
13. ( ) ponto de solidificação
14. ( )Ponto evaporação
15. ( ) ponto de ebulição
16. A mudança do estado sólido para o estado líquido denomina-se:
17. ( ) solidificação
18. ( ) sublimação
19. ( ) fusão
20. ( ) ebulição
21. Dificulta a evaporação.
22. ( ) A ação dos ventos
23. ( ) O aumento da temperatura
24. ( ) O aumento da superfície de evaporação
25. ( ) O aumento da umidade relativa do ar
26. Marque com X as alternativas erradas e, em seguidas, comente-as.
27. ( ) Durante a ebulição, a temperatura do líquido aumenta.
28. ( ) Ponto de fusão é a temperatura em que uma substância se derrete
29. ( ) Quanto maior a atitude, maior será a temperatura em que a água ferve
30. ( ) A rapidez da evaporação depende da superfície de evaporação