

E.M.PROF.SEBASTIÃO VAYEGO DE CARVALHO

Disciplina :Ciências
Semana2:08/03 a 12/03

NOME:	Nº:	SÉRIE:9ºanos
PROFESSOR(A): EDNA CIPRIANO	CARGA HORÁRIA SEMANAL: 4 AULAS	
ENVIAR PARA: PROFESSORA.EDNACIPRIANO@GMAIL.COM	DATA DE ENTREGA:	
OBJETOS DE CONHECIMENTO/CONTEÚDO: ESTRUTURA DA MATÉRIA; ASPECTOS QUANTITATIVOS DAS TRANSFORMAÇÕES QUÍMICAS RADIAÇÕES E SUAS APLICAÇÕES NA SAÚDE.		
HABILIDADES: (EF09CI01) Investigar as mudanças de estado físico da matéria para explicar e representar essas transformações com base no modelo de constituição submicroscópica.		
ESTRATÉGIAS E RECURSOS: TEXTO EXPLICATIVOS SEGUINDO AS HABILIDADES DESCRITAS PARA O ANO/SÉRIE, VÍDEOS QUE AUXILIEM PARA O BOM ENTENDIMENTO.		
ORIENTAÇÕES: COPIAR NO CADERNO ,E ASSISTIR OS VÍDEOS INDICADOS. https://www.youtube.com/watch?v=WoLyUIXsCEY (Explicação sobre os estados da matéria) https://www.youtube.com/watch?v=qtxDLutPUfM (Explicação sobre os estados da matéria) https://www.youtube.com/watch?v=TSNWj1XQB4g (Explicação sobre densidade) https://www.youtube.com/watch?v=PTixaobzA-w (Explicação sobre densidade)		

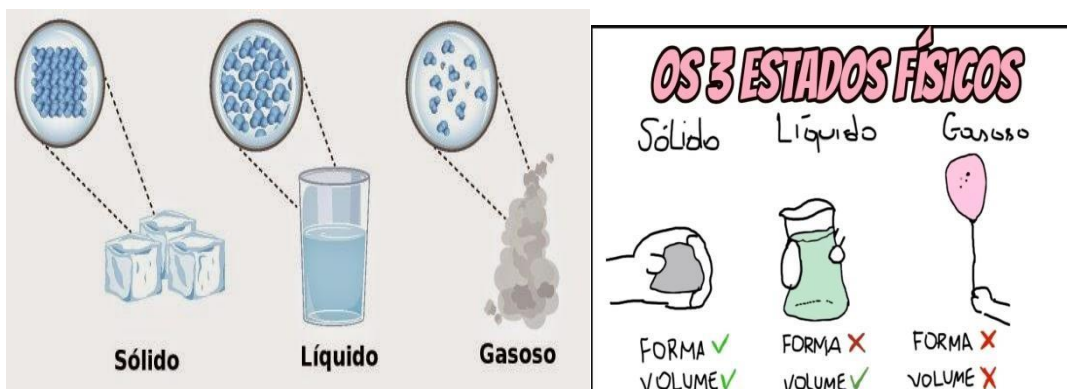
Estados Físicos da Matéria.

Estado Sólido: As substâncias apresentam formas definidas e seu volume não varia de forma considerável com variações de temperatura e pressão. As partículas que constituem o sólido encontram-se ligadas uma às outras por uma força de tração muito grande de modo que não podem movimentar-se livremente, vibrando apenas em posições fixas. **Tem menor energia.**

Estado líquido: As partículas que constituem o estado líquido não estão unidas fortemente, visto que deslizam uma sobre as outras ,adaptando-se á forma do recipiente que as contém ,mas estas forças de atração entre as partículas dificilmente podem ser comprimidas. **Sua energia é intermediária**

Estado gasoso: As substâncias apresentam densidade menor que as do sólido e líquidos ,ocupam todo o volume do recipiente que as contém ,podem

expandir-se indefinidamente e são comprimidas com grande facilidade. Este comportamento pode ser explicado pelas forças de atração entre partículas muito fracas as quais possuem portanto alta mobilidade. **Contém maior energia.**



Mudanças de estado.

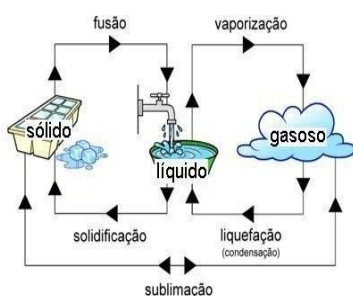
Fusão: Passagem do estado sólido para o líquido.

Solidificação: Passagem do estado líquido para o sólido.

Vaporização: É a passagem do estado líquido para o estado gasoso. A vaporização pode acontecer de três formas: evaporação, calefação e ebulição

Condensação: É a passagem do estado gasoso para o líquido. A condensação de um gás para o líquido é denominada de liquefação.

Sublimação: É a passagem do estado sólido diretamente para o estado gasoso.



Ponto de Fusão: É a temperatura constante na qual um sólido se transforma em um líquido, os pontos de fusão e solidificação ocorrem em uma mesma temperatura.

Ponto de Ebulição: É a temperatura constante na qual um líquido passa para o estado gasoso.

A vaporização pode ocorrer de três formas diferentes, podemos observar que durante as mudanças de estado das substâncias puras a temperatura se mantém constante enquanto que nas misturas a temperatura sofre alteração.

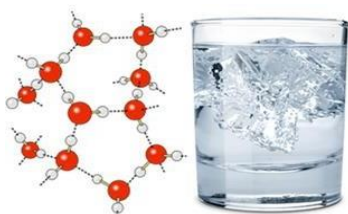
Densidade: Uma das propriedades físicas de grande importância. É a razão entre a massa de um material e o volume por ele ocupado, isso significa que densidade é uma propriedade específica de cada material, pode ser calculada para sólidos, líquidos e gases pela fórmula abaixo:

$$\text{densidade} = \frac{\text{massa}}{\text{volume}}$$

$$d = \frac{m}{V}$$

Um material menos denso flutua sobre um mais denso. O contrário também ocorre, um material mais denso afunda num material menos denso.

Além disso, à medida que muda de estado físico, uma mesma substância possui diferentes densidades. Para verificar esses pontos, veja o caso da água. À temperatura ambiente, no estado líquido, ela possui densidade igual a 1,0 g/cm³. À medida que ela vai congelando, as suas moléculas realizam ligações de hidrogênio, ficando dispostas tridimensionalmente de forma organizada, numa grade cristalina com espaços vazios. O resultado é que a densidade do gelo fica menor (0,92 g/cm³) que a da água e flutua quando colocado nela:



Porém, se colocarmos o gelo num copo com bebida alcoólica, verificaremos que o gelo não flutua, mas afunda. Isso ocorre porque, conforme já foi dito, a densidade do álcool é de 0,79 g/cm³, ou seja, é menor que a do gelo.



Se adicionarmos água ao álcool, a sua densidade vai aumentando gradativamente. Isso mostra que, em misturas, as densidades das substâncias mudam. Por exemplo, se adicionarmos sal na água, a sua densidade irá aumentar. Isso pode ser visualizado no caso do Mar Morto, que

possui alta concentração de sal dissolvido em sua água, tendo densidade de 1,35 g/cm³. É por isso que qualquer pessoa flutua em suas águas; caso fosse em um rio comum, só não afundaria quem sabe nadar.

E.M. Professor Sebastião Vayego de Carvalho
Av. Ver. Rubens Mazieiro, 100 – Ouro Fino Paulista – CEP: 09442-700
Fone: (11) 4822-3137 / 4827-0948
E-mail: emvayego@hotmail.com

DISCIPLINA: EDUCAÇÃO FÍSICA
SEMANA2: 08/03/2021 A 12/03/2021

NOME:	Nº:	SÉRIE: 9º ANO
PROFESSOR(A): DANILO HENRIQUES FERREIRA	CARGA HORÁRIA SEMANAL: 2	
ENVIAR PARA: GOOGLE CLASSROOM	DATA DE ENTREGA: 12/03/2021	
OBJETOS DE CONHECIMENTO/CONTEÚDO: ESPORTES DE COMBATE – BOXE		
HABILIDADE(S): (EF89EF17) PLANEJAR E UTILIZAR ESTRATÉGIAS BÁSICAS DAS LUTAS EXPERIMENTADAS, RECONHECENDO SUAS CARACTERÍSTICAS TECNO-TÁTICAS.		
ESTRATÉGIAS E RECURSOS: ATRAVÉS DA UTILIZAÇÃO DE TEXTOS, IMAGENS E VÍDEOS.		
ORIENTAÇÕES: O CONTEÚDO DEVERÁ SER LIDO E COPIADO NO CADERNO. OS ALUNOS DEVERÃO ENVIAR PARA O PROFESSOR UMA FOTO DO CONTEÚDO NO CADERNO PARA SER VISTADO.		

Esportes de Combate

Boxe

Golpes



Cruzado

Golpe desferido pelo lado para acertar a lateral do oponente, cruzando a linha central do seu corpo. Muito forte se bem aplicado.

Gancho

Desferido em movimento curvo do punho, atingindo lateralmente a cabeça ou abdome, dificultando a defesa do oponente;





Uppercut ou Upper

Golpe desferido de baixo para cima visando atingir o queixo do oponente.

Sabe o que é “Nocaute”?

O nocaute, ou *knockout* (KO) na língua inglesa, ocorre quando um dos lutadores aplica um golpe que derruba seu adversário no chão, incapacitando-o de terminar o combate. Caso o lutador esteja visivelmente atordoado pelos golpes do adversário, mas ainda permaneça de pé, o juiz pode interromper a luta, o que configura um nocaute técnico, no inglês *technical knockout* (TKO).

