

Fenômeno - Radiação ou irradiação

1. É um dos processos de propagação de calor.
2. Relacionado à onda eletromagnética.
3. Desloque-se duas casas no sentido crescente do tabuleiro.
4. Ocorre à velocidade da luz.
5. Escolha um amigo para deslocar-se uma casa no sentido decrescente do tabuleiro.
6. Pode ser proveniente do Sol.
7. Todos os corpos com temperatura são capazes de emití-la.
8. Mantenha-se em repouso em relação ao tabuleiro.
9. Pode ser definida em função da frequência ou do comprimento de onda.
10. Desloque-se uma casa no sentido decrescente do tabuleiro.
11. Pode ser do tipo UVA, UVB e UVC.
12. Às vezes, pode causar danos à pele.

Lei, Princípio ou Modelo Matemático - Lei Geral dos Gases Ideais

1. Relaciona-se à Equação de Clapeyron ($PV=nRT$).
2. Mantenha-se em repouso em relação ao tabuleiro.
3. É a lei que relaciona dois estados de um tipo de gás.
4. Desloque-se três casas no sentido crescente do tabuleiro.
5. Nela a temperatura deverá estar sempre em Kelvin.
6. Utilizada em situações em que variam a pressão, o volume e a temperatura.
7. Mantenha-se em repouso em relação ao tabuleiro.
8. Pode ser usada para gases reais à baixa pressão.
9. Desloque-se uma casa no sentido decrescente do tabuleiro.
10. Todo gás que obedece a ela é chamado de gás ideal.
11. Utilizada no estudo das transformações gasosas.

Lei, Princípio ou Modelo Matemático - Lei de Boyle

1. Envolve a relação entre pressão, volume e temperatura.
2. Mantenha-se em repouso em relação ao tabuleiro.
3. Nela a temperatura é sempre constante.
4. Formulada por um químico naturalista irlandês e um físico francês, cujo nome era Mariotte.
5. Desloque-se uma casa no sentido crescente do tabuleiro.
6. Seu contexto histórico foi o século XIX.
7. Mantenha-se em repouso em relação ao tabuleiro.
8. Lei que configura a transformação isotérmica.
9. Desloque-se uma casa no sentido crescente do tabuleiro.
10. É uma das leis dos gases perfeitos.
11. Nela volume e pressão serão inversamente proporcionais.

Físico - Joule

1. Seu primeiro nome é James.
2. Seu nome é utilizado como nomenclatura de unidade no SI.
3. Formulou a 1ª lei da Termodinâmica.
4. Escolha um amigo para deslocar-se uma casa no sentido decrescente do tabuleiro.
5. Estudou a natureza o calor.
6. Estabeleceu experimentalmente a quantidade de energia equivalente a uma caloria.
7. Nomeia a unidade da grandeza trabalho.
8. Mantenha-se em repouso em relação ao tabuleiro.
9. Trabalhou com Lorde Kelvin.
10. Desloque-se uma casa no sentido crescente do tabuleiro.
11. Desloque-se duas casas no sentido decrescente do tabuleiro.
12. Dá nome a um efeito que consiste na transformação de energia elétrica em calor.