

Escola/Colégio:	
Disciplina: QUÍMICA	Ano/Série:
Estudante:	



PROPRIEDADES FÍSICAS E QUÍMICAS DOS COMPOSTOS QUÍMICOS



1. Separação das cargas elétricas fazendo com que moléculas ou grupos funcionais formam dipolos elétricos.
2. Temperatura em que a substância passa do estado sólido para o estado líquido.
3. Capacidade de retirar elétrons de uma substância.
4. Temperatura na qual a substância passa do estado líquido para o estado gasoso.
5. Capacidade de danificar ou desgastar um material por meio de uma reação química.
6. É a quantidade de matéria em determinado volume.
7. Capacidade de expandir e liberar ondas de pressão acompanhadas de gases e calor em um curto espaço de tempo.
8. É a capacidade de uma substância se dissolver, ou não, em um determinado solvente.
9. Propriedade de reagir com o oxigênio e liberar energia.
10. É o caráter elétrico dos materiais, classificando-os em condutores, semicondutores e não condutores.
11. Resistência de um fluido ao escoamento.
12. Capacidade de produzir gás e liberá-lo em meio líquido.
13. Transforma a matéria orgânica e produz energia.
14. Propriedade de atração e repulsão de determinados metais e ímãs.
15. Resistência de um material a deformação pela ação de uma força.
16. Permite que o material seja transformado em lâminas.
17. Capacidade do material suportar a deformação sem se romper (fio).
18. Propriedade de atração e repulsão de determinados metais e ímãs.

