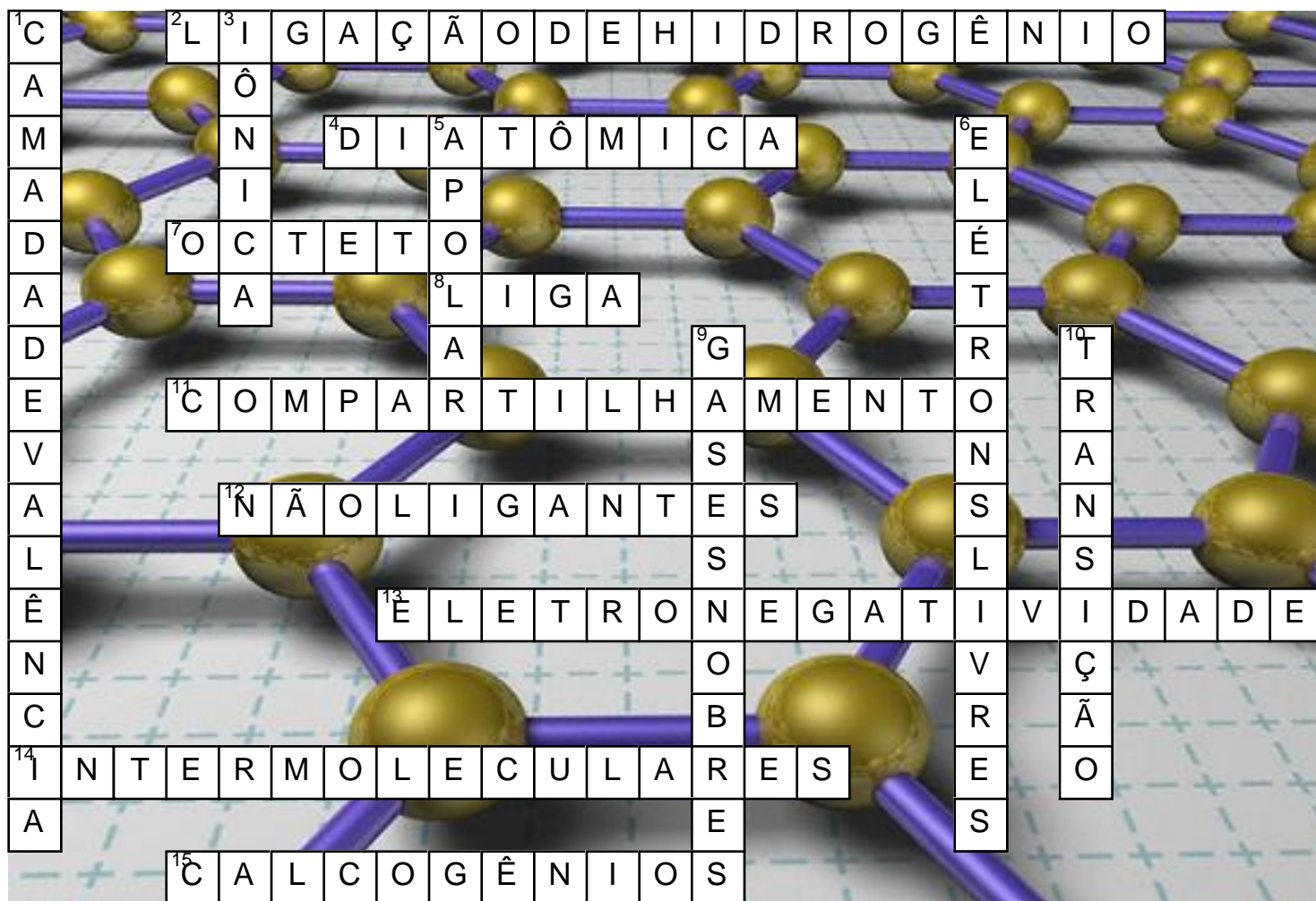


Ligações Químicas

Prof. Emiliano Chemello
www.quimica.net/emiliano



Horizontal

2. ligação intermolecular de maior intensidade [LIGAÇÃO DE HIDROGÊNIO]
4. molécula formada pela ligação de dois átomos [DIATÔMICA]
7. regra que diz que os átomos tendem a adquirir a estabilidade energética com oito elétrons em sua camada de valência [OCTETO]
8. nome dado a mistura de dois ou mais metais [LIGA]
11. caracteriza a ligação covalente no que se refere aos elétrons que participam da ligação [COMPARTILHAMENTO]
12. pares de elétrons do átomo central que não participam da ligação química, mas tem importância na geometria da molécula [NÃO LIGANTES]

Vertical

1. região mais externa dos átomos que é utilizada frequentemente nas ligações interatômicas [CAMADA DE VALÊNCIA]
3. ligação tipicamente realizada entre um metal e um não metal [IÔNICA]
5. diz-se sobre a ligação covalente entre átomos do mesmo elemento químico [APOLAR]
6. os metais são bons condutores de eletricidade devido ao fato de possuírem eles [ELÉTRONS LIVRES]
9. dificilmente estabelecem ligações com outros átomos. [GASES NOBRES]
10. metais que tendem a ter valências variáveis [TRANSIÇÃO]

Horizontal

13. nome dado a propriedade que relaciona-se com a atração por elétrons de uma ligação [ELETRONEGATIVIDADE]
14. ligações que rompem-se durante as transições de estado físico [INTERMOLECULARES]
15. para o magnésio doar seus dois elétrons e adquirir estabilidade através de uma ligação iônica com um outro átomo apenas, deve-se ligar a um da família dos... [CALCOGÊNIOS]