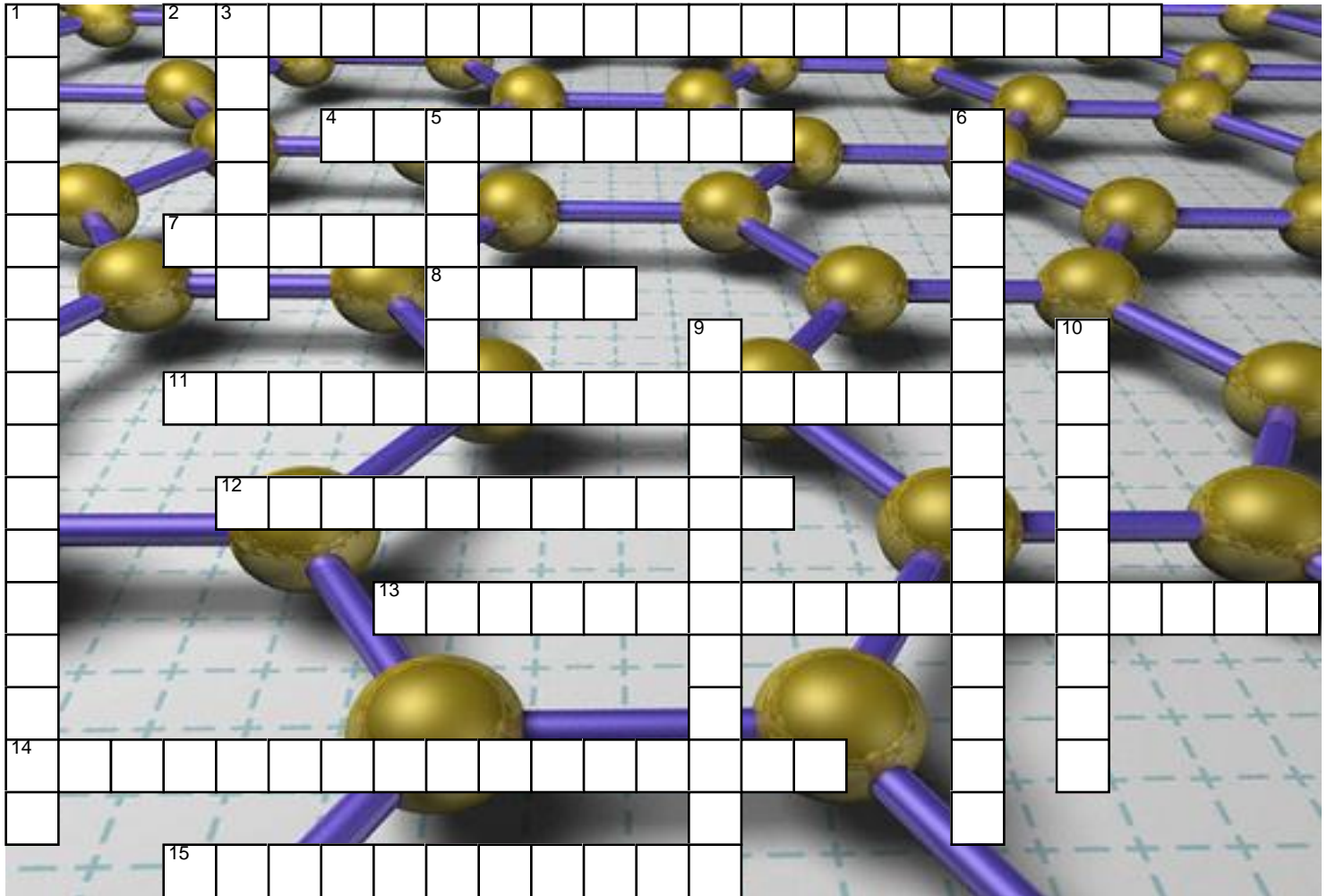


Ligações Químicas

Prof. Emiliano Chemello
www.quimica.net/emiliano



Horizontal

2. ligação intermolecular de maior intensidade
4. molécula formada pela ligação de dois átomos
7. regra que diz que os átomos tendem a adquirir a estabilidade energética com oito elétrons em sua camada de valência
8. nome dado a mistura de dois ou mais metais
11. caracteriza a ligação covalente no que se refere aos elétrons que participam da ligação
12. pares de elétrons do átomo central que não participam da ligação química, mas tem importância na geometria da molécula
13. nome dado a propriedade que relaciona-se com a atração por elétrons de uma ligação
14. ligações que rompem-se durante as transições de estado físico

Vertical

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

Horizontal

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...