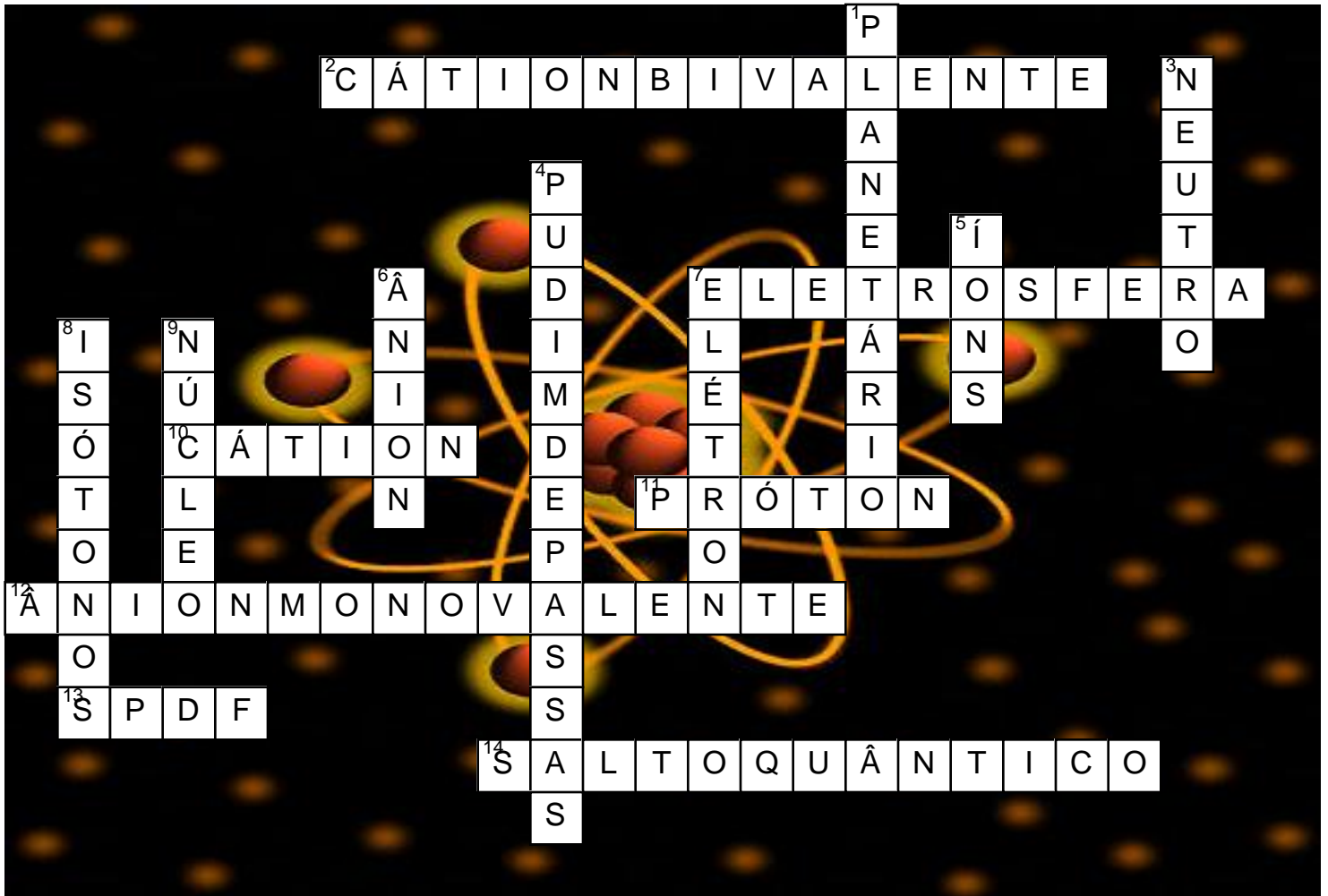


Estrutura Atômica

Prof. Emiliano Chemello
www.quimica.net/emiliano



Horizontal

2. cálcio ao perder dois elétrons [CÁTIONBIVALENTE]
7. região periférica do átomo [ELETROSFERA]
10. espécie carregada positivamente [CÁTION]
11. todos os átomos de um elemento possuem igual quantidade desta partícula [PRÓTON]
12. cloro ao ganhar um elétron [ÂNIONMONOVALENTE]
13. letras que representam os quatro primeiros subníveis de energia [SPDF]
14. nome dado ao fenômeno de emissão de luz presente, por exemplo, nos fogos de artifício [SALTOQUÂNTICO]

Vertical

1. nome dado ao modelo de Rutherford [PLANETÁRIO]
3. átomo que se encontra no estado fundamental [NEUTRO]
4. nome dado ao modelo atômico de Thomson [PUDIMDEPASSAS]
5. espécies eletricamente carregadas [ÍONS]
6. espécie carregada negativamente [ÂNION]
7. nome dado a partícula obtida nos experimentos de Thomson que na época foi chamada de 'raios catódicos' [ELÉTRON]
8. espécies com mesmo número de nêutrons [ISÓTONOS]
9. região central do átomo [NÚCLEO]