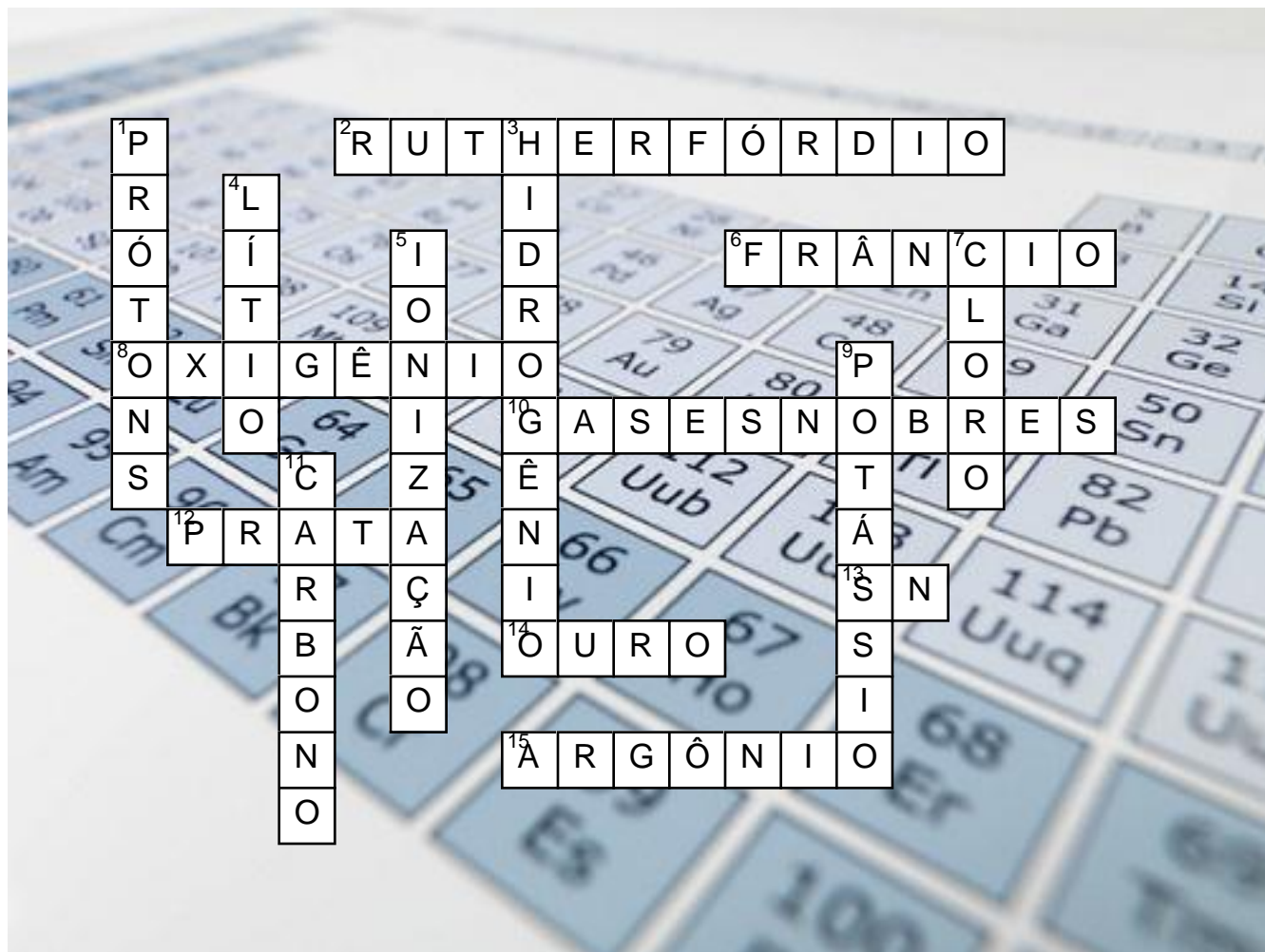


Tabela Periódica

Prof. Emiliano Chemello
www.quimica.net/emiliano



Horizontal

2. metal de transição externa com maior raio [RUTHERFÓRDIO]
6. metal alcalino de maior raio [FRÂNCIO]
8. elemento de maior eletroafinidade no grupo 16 [OXIGÊNIO]
10. possuem, com exceção do primeiro membro da família, oito elétrons na camada de valência [GASESNOBRES]
12. nome do elemento de número atômico 47 [PRATA]
13. símbolo do estanho [SN]
14. nome do elemento de transição externa que é utilizado em jóias fazendo parte frequentemente de uma liga metálica com prata e cobre. [OURO]
15. nome do gás nobre com configuração semelhante ao cátion monovalente do potássio [ARGÔNIO]

Vertical

1. a sua quantidade é igual ao número atômico [PRÓTONS]
3. único elemento sem grupo na tabela [HIDROGÊNIO]
4. metal alcalino de menor raio [LÍTIUM]
5. energia necessária para arrancar um elétron de um átomo neutro e no estado gasoso [IONIZAÇÃO]
7. nome do elemento do terceiro período que necessita de 1 elétrons para adquirir configuração de gás nobre [CLORO]
9. elemento do quarto período de maior raio [POTÁSSIO]
11. elemento do segundo período com quatro elétrons na camada de valência [CARBONO]