

Lista zero – Classificação periódica & propriedades periódicas

1) Para os elementos a seguir, determine o período e família/grupo.

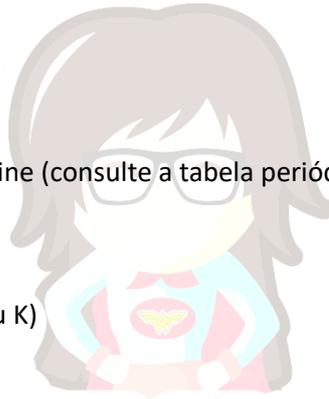
- a) ${}_{20}\text{Ca}$
- b) ${}_{25}\text{Mn}$
- c) ${}_{46}\text{Pd}$
- d) ${}_{17}\text{Cl}$
- e) ${}_{56}\text{Ba}$
- f) ${}_{53}\text{I}$
- g) ${}_{50}\text{Sn}$
- h) ${}_{35}\text{Br}$

2) Para os elementos do exercício anterior, determine se são:

- representativos ou transição
- metais ou ametais

3) Para os pares de elementos a seguir, determine (consulte a tabela periódica):

- a) Qual o maior raio? (Al ou Ga)
- b) Quem é o mais eletronegativo? (Ti ou S)
- c) Qual tem menor energia de ionização? (Fe ou K)
- d) Quem tem menor raio? (Br^{-1} , Sr^{+2} ou Kr)



QUÍMICA