**COLÉGIO EVANGÉLICO ALMEIDA BARROS**

**Data: \_\_\_/\_\_\_\_/\_\_\_\_**

**Professora: Letícia Aires**

**Aluno: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

**Lista de Exercícios – 9º ano**

Semana de revisão

(Representação dos elementos químicos, distribuição eletrônica e semelhança atômica)

1. Sabendo que um átomo apresenta Z = 15 e A = 31, descubra a quantidade de prótons, de nêutrons e de elétrons desse átomo.
2. Calcule os números de prótons, de elétrons e de nêutrons dos seguintes átomos:
3. Ferro (Z= 26 e A=56)
4. Urânio (Z=92 e A=238)
5. Prata (Z=47 e A=107)
6. Cálcio (Z=20 e A=41)
7. Estabeleça a notação convencional dos seguintes átomos:
8. Oxigênio, com Z = 8 e A = 17
9. Fósforo, com Z = 15 e A = 31
10. Alumínio, com Z = 13 e A = 27
11. Cloro, que apresenta 17 prótons e 18 nêutrons.
12. Flúor, que apresenta nove prótons e dez nêutrons.
13. Bromo, que apresenta 35 prótons e 45 nêutrons.
14. Faça a distribuição eletrônica e a distribuição por camadas dos seguintes compostos:
15. Dados os átomos, agrupar os isótopos, isóbaros e isótonos:
16. Dois átomos, A e B, são isóbaros. Sabendo que o número atômico de A é 64 e o número de massa de B é 154, calcule o número de nêutrons de A
17. São dados três átomos: A, B e C. Os átomos A e C são isótopos; B e C são isóbaros; e A e B são isótonos. Determine o número de prótons do átomo B, sabendo que A tem vinte prótons e número de massa 41, e que C tem 22 nêutrons.
18. Três átomos, A, B e C. O átomo A tem número atômico 70 e número de massa 160. O átomo C tem 94 nêutrons e é isótopo do átomo A. O átomo B é isóbaro de C e isótono de A. Determine o número de elétrons do átomo B.
19. São dados três átomos, . Sabendo que A e B são isótopos, B e C são isóbaros e A e C são isótonos, determine os valores de x, y e z.