**Wpisz literę P jeżeli zdanie jest prawdziwe, lub literę F jeżeli uważasz, że zdanie jest fałszywe.**

1. Sód oddając jeden elektron osiąga konfigurację swojego najbliższego gazu szlachetnego i staje się anionem.
2. Chlor jest metalem, który przyjmując elektron osiąga konfigurację swojego najbliższego gazu szlachetnego i staje się anionem.
3. Potas to atom, który posiada 19 elektronów rozłożonych na trzech powłokach elektronowych.
4. Wapń to metal, który posiada 20 elektronów oraz 20 neutronów.
5. Zapis skrócony dla potasu to: [Ar]4s2
6. Glin jest pierwiastkiem, który posiada 13 elektronów, których konfigurację elektronową za pomocą powłok możemy zapisać:

K2 L8 M2 N1

1. Arsen należy do bloku energetycznego typu p.
2. Fluor jest niemetalem bardziej aktywnym od jodu.
3. Potas jest metalem mniej aktywnym od sodu.

10.Energia jonizacji litu jest większa niż energia jonizacji potasu.

11. Promień atomowy magnezu jest większy od promienia atomowego baru.

12.Tlen to pierwiastek, który posiada 8 elektronów, 8 protonów i 8 neutronów.

13.Bar to metal, który należy do bloku energetycznego typu s

14. Magnez oddając 2 elektrony staje się jonem dodatnim Mg 2+

15. Zapis skrócony dla glinu to: [Ne] 3s2 3p 1

16. Azot jest niemetalem, który posiada 7 protonów.

17. Siarka jest niemetalem bardziej aktywnym tlen.

18. Elektrony, które występują w rubidzie rozmieszczone są na 6 powłokach elektronowych.

19. Potas jest metalem, który oddając elektron z ostatniej powłoki elektronowej staje się kationem: K –

20. Magnez jest metalem, który składa się z 12 elektronów i należy do bloku konfiguracyjnego p

21. Brom jest niemetalem, k tóry oddając 2 elektrony uzyskuje w ten sposób konfigurację gazu szlachetnego.

22. Krzem zawiera w swoim atomie 14 elektronów, które są rozłożone na 3 powłokach elektronowych.

23.Fosfor posiada 15 elektronów, których konfigurację za pomocą powłok elektronowych możemy zapisać jako: 1s2 2s2 2p6 3s2 3p3

24. Siarka przyjmując dwa elektrony staje się jonem S 2- i osiąga w ten sposób konfigurację gazu szlachetnego.

25. Selen należy do bloku konfiguracyjnego p

26. 18 elektronów w atomie potasu stanowią jego rdzeń atomowy.

27. Glin posiada 3 elektrony walencyjne i należy do bloku konfiguracyjnego p

28. Promień atomowy fluoru jest większy od promienia atomowego bromu.

29. Sód jest metalem mniej aktywnym od potasu, ale bardziej aktywny od magnezu.

30. 10 elektronów w atomie magnezu to jest rdzeń atomowy tego pierwiastka.