

Медь

Положение в периодической системе

- Период:4
- Группа:1В
- Атомный номер:29
- Атомная масса:63,546

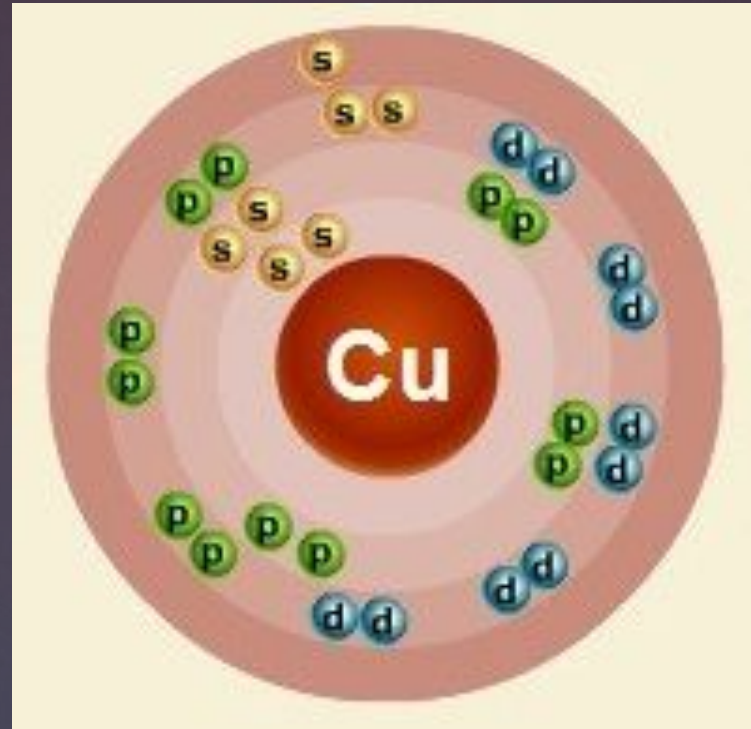
	29	Cu
1		
18		
8		МЕДЬ
2		63,546

Состав атома:

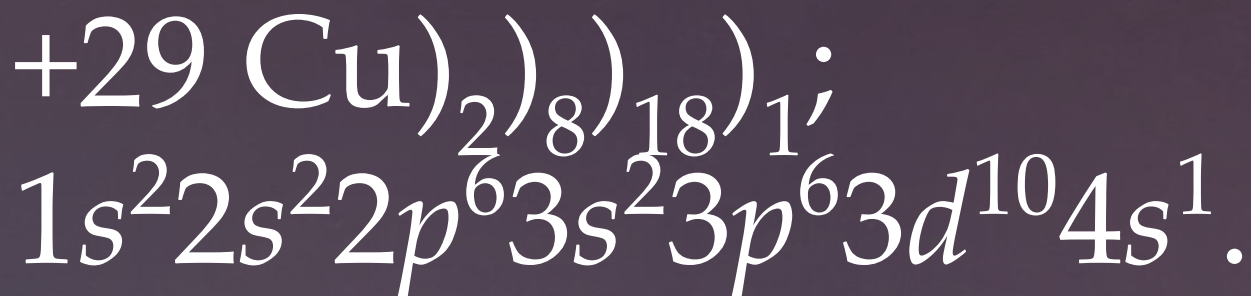
$e=29$

$p=29$

$n=39$



Электронное положение атома



3d	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓	↑↓
4s	↑				
3p	↑↓	↑↓	↑↓		
3s	↑↓				

Валентности :I и II



Степени окисления:

(+1) (Cu^+O , Cu^+OH , K , Cu^+Cl и т. д.),

(+2) (Cu^+O , Cu^+Cl_2 , $\text{Cu}^+\text{(OH)}_2$) и

(+3) (KCu^+O_2)

Формула высшего оксида: Cu_2O

(о.о.)

Формула основания: $\text{Cu}(\text{OH})_2$

(плохо растворимое)