

Proprietățile elementelor chimice sunt împărțite în două categorii principale, după modul în care variază în tabelul periodic: proprietăți periodice și proprietăți neperiodice.

Proprietățile periodice sunt proprietăți care se repetă după un anumit număr de elemente (se repetă *periodic*). Repetarea periodică a proprietăților elementelor din aceeași grupă se datorează completării cu electroni - structura stratului exterior a elementelor variază periodic. Aceste proprietăți sunt:

i. **Chimice:**

- Valența;
- Electronegativitatea;
- Caracterul metalic;
- Caracterul nemetalic;

ii. **Fizice:**

- Volumul atomic;
- Raza atomică;
- Volumul ionic;
- Raza ionică;
- Energia de ionizare.