

Numărul atomic reprezintă numărul de protoni din nucleul unui atom și se notează cu Z . Prin numărul de protoni un atom se diferențiază de ceilalți atomi. De exemplu, atomul cu $Z=6$ este un atom de carbon, iar atomul cu $Z=7$ este un atom de azot. Numărul de protoni din nucleu determină proprietățile chimice ale atomului.

Într-un atom neutru numărul atomic Z reprezintă și numărul de electroni din învelișul electronic. Z mai reprezintă și numărul de ordine al unui atom în tabelul periodic.

www.Lectii-Virtuale.ro