



## Prove di ammissione 2014-15 Chimica – seconda prova

### Rispondere a tutti i quesiti

- 1) Si spieghi il meccanismo attraverso il quale è possibile costruire la configurazione elettronica di un atomo polielettronico e i principi che sono alla base del riempimento degli orbitali. Si forniscano degli esempi di aufbau per diversi elementi della tavola periodica.
- 2) Si descriva il modello atomico proposto da Niels Bohr nel 1913, discutendo sia le differenze rispetto ai modelli precedenti che i limiti del modello stesso.
- 3) Si descrivano i diversi tipi di legame chimico esistenti in natura e si forniscano degli esempi di sistemi in cui siano presenti i diversi legami.
- 4) Si discuta il concetto di elettronegatività in chimica e si descriva l'andamento dell'elettronegatività lungo la tavola periodica. Fornire degli esempi di molecole con polarità crescente e motivarne il comportamento in base alle differenze di elettronegatività degli atomi che le costituiscono.