

**Grundlagen der Anorganischen Chemie –
Klausurinhalt
Biochemie, Lehramt, Wirtschaftschemie**

- ❖ Nomenklatur anorganischer Verbindungen
- ❖ Periodensystem (Hauptgruppen, von den Nebengruppen die erste Übergangsperiode, keine Lanthanoiden, keine Actinoiden) (Ionisierungsenergie, Elektronenaffinität, Elektronenkonfiguration, Tendenzen, Schrägbeziehungen etc.)
- ❖ Massenwirkungsgesetz, Gleichgewichtsreaktionen
- ❖ Wasser
- ❖ Redoxreaktionen, Oxidationszahlen, Spannungsreihe, Nernst-Gleichung
- ❖ Säuren & Basen (pH, pKs, starke Säuren/Basen, schwache Säuren/Basen), Pufferlösungen
- ❖ chemische Bindung, Bindungstypen, Bindungsordnung, Molekülorbital-Schemata, Lewis-Formeln, VSEPR
- ❖ Reaktionsgleichungen (Redox, Brönsted-Säure-Base)