

**ÜBERBLICKSWISSEN ZUM KAPITEL 3:****BINDUNGSARTEN / PERIODENSYSTEM**

1. Welche Strukturformel haben  $C_2H_6$ ,  $C_2H_4$ , und  $CNO^-$  (C-N-O)?
2. Von welchen zwei Energiebeträgen hängt die Lösungswärme eines Salzes ab?
3. Welcher Energiebetrag ist bei einem exothermen Löseprozess eines Salzes größer: Jener der Gitterenergie oder der Hydratationsenergie?
4. Wie lässt sich eine übersättigte Lösung herstellen?
5. Wovon hängt die elektrische Leitfähigkeit bei Salzlösungen ab?
6. Wie viel Moleküle Wasser sind in einem Liter (= ca. 1kg)?
7. Wie hängt die Elektronenhülle der Atome mit dem Aufbau des PSE zusammen?
8. Welche Stoffe sind mischbar und welche nicht? (mit Begründung)
9. Lösungsblatt in die Mappe einheften.