**Kompetenzcheck:** Chemisches Gleichgewicht,

Säure-Base-Gleichgewichte

*Grundlage für die Klausur sind das Heft mit allen AB und das Buch*

| **Ich kann…** | **smilygifs039.gif** | **smilygifs040.gif** | **smilygifs043.gif** | **smilygifs034.gif** | **Schau nach im Heft und im Buch auf** |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Sicher** | **Ziem-lich sicher** | **Un-sicher** | **Sehr un-sicher** |
| ... die Merkmale des chemischen Gleichgewichts als dynamisches Gleichgewicht beschreiben. |  |  |  |  | S. 58/59 |
| ... das Massenwirkungsgesetz für beliebige Reaktionen aufstellen. |  |  |  |  | S. 63 |
| … die Gleichgewichtskonstante mithilfe der Gleichgewichtskonzentrationen berechnen. |  |  |  |  | S. 64 |
| ... die Lage des Gleichgewichts einer Reaktion anhand der Gleichgewichts-konstante K abschätzen. |  |  |  |  |  |
| ... die Verschiebung eines Gleichgewichts nach dem Prinzip des kleinsten Zwangs (Le Chatelier) erläutern. |  |  |  |  | S. 66-71 |
| ... die großtechnische Ammoniaksynthese beschreiben. |  |  |  |  | S. 74 |
| … die Reaktionsgleichungen zur Synthesegaserzeugung aufstellen |  |  |  |  | S. 74 |
| ... die Reaktionsbedingungen bei der Ammoniaksynthese erläutern |  |  |  |  | S. 73 |
| ... die gesellschaftliche und wirtschaftliche Bedeutung von Ammonikak herausstellen. |  |  |  |  | S. 73 |
| … die Wirkung von Katalysatoren beschreiben |  |  |  |  | S. 54/55 |
| … Säuren und Basen nach Brönstedt definieren |  |  |  |  | S. 85 |
| … wichtige Säuren und ihre Säurerestionen mit Namen und Formeln benennen |  |  |  |  | S. 87, B8; AB |
| … wichtige Basen und alkalische Lösungen mit Namen und Formeln benennen |  |  |  |  | AB |
| … die Kennzeichen saurer und alkalischer Lösungen nennen |  |  |  |  | S. 85 |
| … Protolyse-Gleichgewichte aufstellen |  |  |  |  | S. 86 |
| … die korrespondierenden Säure-Base-Paare benennen |  |  |  |  | S. 86 |
| … den Begriff Ampholyt erklären und Beispielreaktionen formulieren |  |  |  |  | S. 87 |
| … das Ionenprodukt des Wassers formulieren und die Konzentrationen nennen |  |  |  |  | S. 88 |
| … den pH- und den pOH-Wert definieren |  |  |  |  | S. 89 |
| … pH-Werte aus den Oxonium- oder Hydroxidionenkonzentrationen berechnen. |  |  |  |  | S. 90 |
| *… Ks/KB/pKs/pKB-Werte im Hinblick auf die Säurestärke/Basenstärke interpretieren* |  |  |  |  | *S. 91-93* |
| *… pH-Werte von starken und schwachen Säuren/Basen im Näherungsverfahren berechnen* |  |  |  |  | *S. 94* |