

## C. Glossar - 4: Das chemische Gleichgewicht

### Fällung:

Bildung eines Niederschlags bei der Vereinigung zweier Salzlösungen

### Haber-Bosch-Verfahren:

Herstellung von Ammoniak aus Wasserstoff und Stickstoff.

### Löslichkeit:

Masse eines Salzes, das sich in 1 Liter Wasser löst. Die Löslichkeit wird in g/L angegeben.

### Löslichkeitsprodukt $K_L$ :

Gleichgewichtskonstante für Löslichkeitsreaktion. Sie ist ein Maß dafür, wie schwer ein Salz in Wasser löslich ist.

### Prinzip von Le Chatelier oder Prinzip der Flucht vor dem Zwang:

Reaktionen können durch Zwänge (Druck, Temperatur) in die gewünschte Richtung verschoben werden. Durch Temperaturerhöhung begünstigt man die endotherme Richtung, durch Druckerhöhung begünstigt man die Richtung mit der geringeren Gasteilchenanzahl.

### Reaktionsgeschwindigkeit $v$ :

Da die Reaktionsgeschwindigkeit von der Konzentration der reagierenden Stoffe abhängig ist, verlangsamt sich eine Reaktion bei Abnahme der Konzentration.

