

Aufgabe 1:

Die Ausgangsstoffe A und B reagieren zu den Endprodukten ____ und ____.

Aufgabe 2:

Die Reaktionsgleichung für die Umsetzung lautet:

**Aufgabe 3:**

Stellen Sie das Massenwirkungsgesetz für das oben beschriebene Gleichgewicht auf.

$$K = \text{-----}$$

Aufgabe 4: Konzentrationsänderung

- (a) Verschiebung des GG nach _____, wenn die Konzentration(en) des/der Ausgangsstoffe(s) erhöht wird.
- (b) Verschiebung des GG nach _____, wenn die Konzentration(en) des/der Endstoffe(s) erhöht wird.
- (c) Verschiebung des GG nach _____, wenn die Konzentration(en) des/der Ausgangsstoffe verringert wird.
- (d) Verschiebung des GG nach _____, wenn die Konzentration(en) des/der Endstoffe(s) verringert wird.

Aufgabe 5: Temperaturänderung**A) exotherme Reaktionen**

Das GG verschiebt sich nach _____, wenn die Temperatur erhöht wird.

Das GG verschiebt sich nach _____, wenn die Temperatur verringert wird.

B) endotherme Reaktionen

Das GG verschiebt sich nach _____, wenn die Temperatur erhöht wird.

Das GG verschiebt sich nach _____, wenn die Temperatur verringert wird.

Aufgabe 6: Druckänderung

Druckerhöhung (= Volumenverminderung) begünstigt die Reaktion, bei der die Anzahl der Gasteilchen _____ wird.

Druckverminderung (= Volumenerhöhung) begünstigt die Reaktion, bei der die Anzahl der Gasteilchen _____ wird.