

---

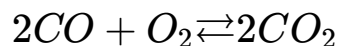
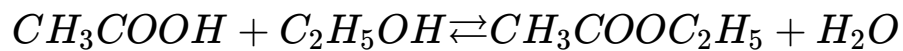
**Gruppe B**

---

- ① Nennen Sie 3 Möglichkeiten die Reaktionsgeschwindigkeit einer chemischen Reaktion zu beeinflussen. / 3

- ② Erklären Sie mithilfe der Teilchentheorie eine der Möglichkeiten aus Aufgabe 1. / 2

- ③ Nennen Sie das Massenwirkungsgesetz folgender Reaktionsgleichungen: / 4



- ④ Berechnen Sie für die Reaktion von Brom und Wasserstoff zu Bromwasserstoff die Gleichgewichtskonzentrationen aller Stoffe. Die Gleichgewichtskonstante ist 40 und die Ausgangsstoffmenge von Wasserstoff ist 1 mol und von Brom 2 mol. / 7

- ⑤ Zeichnen und beschriften Sie ein Konzentrations-Zeit-Diagramm, das die Reaktion aus Aufgabe 4 qualitativ darstellt. / 4

- ⑥ Nennen Sie 3 Möglichkeiten für die Reaktion aus Aufgabe 4 das Gleichgewicht auf die Seite der Edukte zu verschieben. / 6

- Begründen Sie Ihre Angaben (wenn möglich rechnerisch)

Punkte:

/ 26