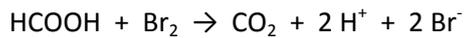


Aufgaben für Montag, den 25.02.2013
Lehrerin: Frau Meyer

Chemiekurs 11 (4-stündig)

1. Lb. S. 94 Nr. A1 a,b,c,d
2. Brom oxidiert Ameisensäure. Anfangs ist die Konzentration von Brom 0,01 mol/l. Nach 30 Sekunden beträgt sie 0,004 mol/l, nach 50 Sekunden 0,001 mol/l.
Berechne die Durchschnittsgeschwindigkeit der Reaktion bezogen auf a) Br₂ und b) H⁺.



3. Welche Beziehung besteht zwischen den Reaktionsgeschwindigkeiten, bezogen auf A, B und C, für die folgende Reaktion?



4. Die Konzentration von Phenolphthalein nimmt in Natronlauge innerhalb von 20 Sekunden von 0,0035 mol/l auf 0,003 mol/l ab. Wie groß ist die Geschwindigkeit der Entfärbung?