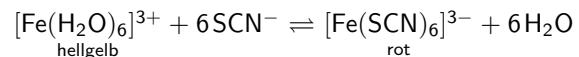


## SE: Beeinflussung der Lage des chemischen Gleichgewichtes durch Konzentrationsänderungen

Die bereitgestellte Lösung enthält folgendes Gleichgewicht:



Teilen Sie die Lösung in fünf Portionen und führen Sie die folgenden Experimente durch. Beobachten, schlußfolgern und verallgemeinern Sie!

Durchführung	Farbe	Welche Ionenkonzentration wurde verändert?*	Welche Teilreaktion wurde gefördert?	fachliche Hinweise
① Vergleichslösung		—	—	—
② Zugabe einiger Eisen(III)-chlorid-Kristalle				—
③ Zugabe einiger Ammoniumthiocyanat-Kristalle				—
④ Zugabe einiger Tropfen Silbernitratlösung				Silberthiocyanat ist schwer löslich**
⑤ Zugabe einiger Tropfen (1 Pipette) Natronlauge				Eisen(III)-hydroxid ist schwer löslich***

\* Nur Ionen berücksichtigen, die in der Reaktionsgleichung vorkommen!

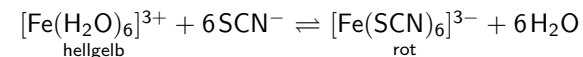
Reaktionsgleichungen:

\*\* \_\_\_\_\_

\*\*\* \_\_\_\_\_

## SE: Beeinflussung der Lage des chemischen Gleichgewichtes durch Konzentrationsänderungen

Die bereitgestellte Lösung enthält folgendes Gleichgewicht:



Teilen Sie die Lösung in fünf Portionen und führen Sie die folgenden Experimente durch. Beobachten, schlußfolgern und verallgemeinern Sie!

Durchführung	Farbe	Welche Ionenkonzentration wurde verändert?*	Welche Teilreaktion wurde gefördert?	fachliche Hinweise
① Vergleichslösung		—	—	—
② Zugabe einiger Eisen(III)-chlorid-Kristalle				—
③ Zugabe einiger Ammoniumthiocyanat-Kristalle				—
④ Zugabe einiger Tropfen Silbernitratlösung				Silberthiocyanat ist schwer löslich**
⑤ Zugabe einiger Tropfen (1 Pipette) Natronlauge				Eisen(III)-hydroxid ist schwer löslich***

\* Nur Ionen berücksichtigen, die in der Reaktionsgleichung vorkommen!

Reaktionsgleichungen:

\*\* \_\_\_\_\_

\*\*\* \_\_\_\_\_