

Werden zur Demonstration längere Zeiten gewünscht, so verwende man die Lösungen 3—10 in geringeren Verdünnungen.

Verzeichnis der Lösungen.

- Lösung 1. 1 g HJO_3 l^{-1} .
 » 2. 10 ccm bei 18° gesättigter H_2SO_3 , 80-fach verdünnt.
 » 3. 2 g NaJO_3 l^{-1} (Lösung 6, 2-fach verdünnt).
 » 4. 1.3 g Na_2SO_3 (wasserfrei) l^{-1} .
 » 5. 0.8 g KJ l^{-1} .
 » 6. 4 g NaJO_3 l^{-1} .
 » 7. 5 g As_2O_3 l^{-1} .
 » 8. Lösung 5, 10-fach verdünnt.
 » 9. Lösung 6, 4-fach verdünnt.
 » 10. 0.9 g Hydroxylamin-Sulfat l^{-1} .

Zusammenfassung: An Hand von 11 Vorlesungsversuchen wird die Kinetik gekoppelter Reaktionen an dem Beispiel der Landolt-Reaktion in ihren charakteristischen Eigenschaften hinsichtlich des Konzentrations-Einflusses der Komponenten und der Wirkung von Katalysatoren dargetan.

Berichtigungen.

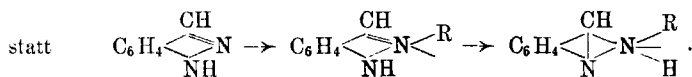
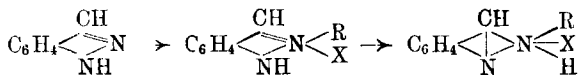
Jahrg. 51, Heft 13, S. 1456, 89 mm v. o. lies: » $d_4^{19.6}(\text{Vak.}) = 1.0123$ « statt

» $d_4^{19.6}(\text{Vak.}) = 1.0353$ «.

» 51, » 13, • 1456, 100 mm v. o. lies: » $n_{\text{H}\alpha} = 1.46302$ « statt

» $n_{\text{H}\alpha} = 1.46282$ «.

• 54, » 8, » 1749 soll das Reaktionsschema lauten:



Jahrg. 54, Heft 8, S. 1862, 61 mm v. o. lies: »Titriergefäß« statt »Filtriergefäß«.