

## Berichtigungen:

- Jahrg. XXII, No. 9, S. 1502, Z. 7 v. o. lies: »  $2\text{H} + \text{O}_2 = \text{H}_2\text{O}_2$  « statt  
 »  $\text{H}_2\text{H} + \text{O}_2 = \text{H}_2\text{O}_2$  «.
- » » » 9, » 1507, » 1 v. u. lies: » 50 ccm « statt » 5 ccm «.
- » » » 9, » 1520. In der Zahlentabelle gehören die irrthümlich hinauf-  
 gerückten Zahlen:  
                   51.4 | 48.3 | 1.4  
 in gleiches Niveau mit den Zahlen:  
                   17.1 | 31.2 |  
 ferner die Zahlen:  
                   24.0 | 21.0 | 1.2  
 in gleiches Niveau mit den Zahlen:  
                   7.0 | 14.0 |
- » » » 9, » 1521, Z. 1 v. u. lies: » dieser letzteren « statt » dieses  
 letzteren «.
- » » » 9, » 1522, » 1 v. o. lies: » Wasser ist gegen alle bisher be-  
 kannten Oxydationsmittel indiffe-  
 rent, während Wasserstoff-  
 hyperoxyd durch alle kräftigen  
 Oxydationsmittel (Ozonide) ange-  
 griffen wird. Wie kann es also  
 einen Körper geben, der Wasser  
 zu  $\text{H}_2\text{O}_2$  oxydirt, d. h. an Wasser  
 Sauerstoff abgibt,  $\text{H}_2\text{O}_2$  aber in-  
 tact lässt? Solche Annahme u. s. w. «
- » » » 9, » 1522, » 7 v. o. lies: » könnte « statt » konnte «.
- » » » 9, » 1525, » 4 v. u. lies: »  $\text{O} + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{O}_2$  « statt  
 »  $\text{O} + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{O}_2$  «.
- » » » 9, » 1527, » 10 v. o. lies: » U-Röhre « statt » Röhre «.

---

Nächste Sitzung: Montag, 14. October 1889, Abends 7 1/2 Uhr,  
 im Grossen Hörsale des Chemischen Universitäts-Laboratoriums,  
 Georgenstrasse 35.

---