

aus der sich nach kurzem Stehen ein weißer Niederschlag absetzt. In Wasser sehr leicht löslich mit blauer Farbe. Neben Phosphor-pentoxyd nur minimale Gewichtsabnahme.

Probe a. 0.2536 g Sbst.: 0.1437 g AgCl. — 0.1616 g Sbst.: 0.0263 g Cu₂S. — Probe b. 0.1376 g Sbst.: 0.0774 g AgCl. — 0.1500 g Sbst.: 0.0239 g Cu₂S.

Ber. Cu 12.42, Cl 13.90.

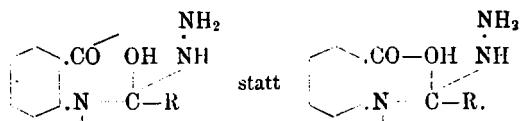
Gef. » a) 13.00, b) 12.72, » a) 14.02, b) 13.92.

a) Cu : Cl = 1 : 1.93, b) Cu : Cl = 1 : 1.96.

Zürich, Chemisches Universitätsinstitut, im Juni 1915.

Berichtigungen.

Jahrg. 48, Heft 11, S. 1189, 50 mm v. o. 3. Formel lies:



In diesem Heft, S. 1275, 33 mm v. o. lies:

$$D_4^{24} = 1.876 \text{ statt } D_4^{24} = 1.833.$$