

Analytische Belege.**Jodeiweiß.**

0,1533 g Substanz verbrauchen 4,9 ccm Thiosulfatlösung¹⁾ = 0,017522 g J
= 11,43% J.

0,2013 g Substanz verbrauchen 6,3 ccm Thiosulfatlösung = 0,022528 g J
= 11,19% J.

0,1317 g Substanz verbrauchen 4,25 ccm Thiosulfatlösung = 0,015198 g J
= 11,53% J.

Im Mittel: 11,38% J.

Spaltprodukt.

0,0632 g Substanz verbrauchen 1,5 ccm Thiosulfatlösung²⁾ = 0,001897 g J
= 3,00% J.

0,0856 g Substanz verbrauchen 2,6 ccm Thiosulfatlösung = 0,003289 g J
= 3,84% J.

0,0973 g Substanz verbrauchen 3,1 ccm Thiosulfatlösung = 0,003922 g J
= 4,03% J.

0,1302 g Substanz verbrauchen 11,8 ccm Thiosulfatlösung = 0,01493 g J
= 11,46% J.

0,0553 g Substanz verbrauchen 4,3 ccm Thiosulfatlösung = 0,00544 g J
= 9,83% J.

0,0832 g Substanz verbrauchen 6,4 ccm Thiosulfatlösung = 0,00809 g J
= 9,73% J.

0,0634 g Substanz verbrauchen 2,85 ccm Thiosulfatlösung³⁾ = 0,005538 g J
= 8,73% J.

0,0723 g Substanz verbrauchen 2,35 ccm Thiosulfatlösung = 0,004566 g J
= 6,31% J.

0,0573 g Substanz verbrauchen 2,9 ccm Thiosulfatlösung = 0,005634 g J
= 9,83% J.

0,2013 g Substanz enthalten 0,02303 g N = 11,44% N.

0,0994 » » » 0,01085 » » = 10,91% »

0,1253 » » » 0,01325 » » = 10,58% »

0,1172 » » » 0,01515 » » = 12,93% »

0,1020 » » » 0,01211 » » = 11,86% »

0,1066 » » » 0,01288 » » = 12,08% »

0,1527 » » » 0,01670 » » = 10,94% »

0,1437 » » » 0,01609 » » = 11,20% »

0,0938 » » » 0,01156 » » = 12,33% »

22. September 1909.

¹⁾ 1 ccm der Lösung entspricht 0,003576 g Jod.

²⁾ 1 ccm der Lösung entspricht 0,0012653 g Jod.

³⁾ 1 ccm entspricht 0,001943 g Jod.