

Berichte der Deutschen Chemischen Gesellschaft

74. Jahrg. Nr. 2. — Abteilung A (Vereinsnachrichten), S. 27—28. — 5. Februar.

Otto Hahn: Betrifft den Bericht „Die chemischen Elemente und natürlichen Atomarten nach dem Stande der Isotopen- und Kernforschung.“

In der kurzen Notiz über das obige Thema im letzten Heft der Berichte¹⁾ ist bei der einzigen Atomgewichtsangabe leider ein krasser Fehler unterlaufen. Der neue Wert von G. E. Valley²⁾ für das Molybdän ist 95.92 ± 0.01 und nicht, wie angegeben, 92.92 ± 0.1 .

Die prozentische Isotopenzusammensetzung ist folgende:

Atomart (Massenzahl)	92	94	95	96	97	98	100
Prozentuale Beteiligung	14.9	9.40	16.1	16.6	9.65	24.1	9.25

Für das auf $O = 16$ umgerechnete Atomgewicht ergibt sich hieraus der angegebene Wert 95.92 ± 0.01 gegenüber dem Wert der internationalen Tafel 95.95.

Die Unstimmigkeit ist jetzt also kleiner als früher.

¹⁾ B. 74 (A), 24 [1941].

²⁾ Physic. Rev. 57, 946, abstr. 22 [1940].