

Die Analyse von N_2O_4 und N_2O_3 führte zum Werte $N = 14.0079$, der als etwas zu hoch erkannt wurde, ebenso wie die meisten auf gleiche Weise hierfür gefundenen Werte anderer Autoren.

Die Fehlerquellen bei der Synthese und Analyse von N_2O_4 und N_2O_3 führen dazu, ihren Mittelwert $N = 14.0075$ als Atomgewicht aufzustellen, das neben $O = 16.000$ heute eine der verlässlichsten Grundlagen für die Bestimmung anderer Atomgewichte bietet.

Versuche an unter hohem Drucke genug lange Zeit befindlichem NO zeigten, daß es die Gase N_2 , O_2 , N_2O , N_2O_4 und N_2O_3 bilden läßt.

Es dürfte sich empfehlen, in der internationalen Atomgewichtstafel jene Elemente, die heute als Basis neben O_2 dienen können, mit drei Dezimalen anzugeben.