

Im Text fehlen alle f, ff, v und w. Setze richtig ein. Beachte die Groß- und Kleinschreibung.

Der Stickstoff

Quelle: www.chemie-master.de

<i>Name</i>	Nach seiner erstickenden Wirkung.
<i>Entdeckung</i>	1772 Cavendish (»erstickende Ausdünstung«), 1772 Rutherford (»erstickende Luft«), etwa zur gleichen Zeit Scheele (»verdorbene Luft«)
<i>Eigenschaften</i>	Stickstoff ist ein farb-, geruch- und geschmackloses Gas. Stickstoff ist unbrennbar und sehr reaktionsträge. Bei gewöhnlicher Temperatur reagiert er nur mit Lithium zu Lithiumnitrid Li_3N . Die N_2 -Moleküle (Elementmoleküle) sind sehr stabil.
<i>Vorkommen</i>	Stickstoff bildet mit einem Anteil von 78,09 Volumenprozent den Hauptbestandteil der Luft. Gebunden findet er sich in Salpeter (NaNO_3 bzw. KNO_3), in Lebewesen (Eiweiß, Nucleinsäuren, Harnstoff, Harnsäure), in Kohle.
<i>Verbindungen</i>	Ammoniak NH_3 Oxidation von Ammoniak nach dem Ostwald-Verfahren führt zur Salpetersäure (HNO_3), diese wird zur Produktion von Düngemitteln, Sprengstoffen u.a. benötigt. Stickoxide aus Abgasen sind Mitverursacher des »Sauren Regens«.
<i>Verwendung</i>	Stickstoff dient als Schutzgas beim Umgang mit leicht- bzw. hochentzündlichen Stoffen. Flüssiger Stickstoff wird als Kühlmittel genutzt.