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

Der Stickstoff

Quelle: www.chemie-master.de

Name

Nach seiner erstickenden ___irkung.

Entdeckung

1772 Ca___endish (»erstickende Ausdünstung«),
1772 Ruther___ord (»erstickende Lu___t«),
et___a zur gleichen Zeit Scheele (»___erdorbene Lu___t«)

Eigenscha___ten

Sticksto___ ist ein ___arb-, geruch- und geschmackloses Gas. Sticksto___ ist unbrennbar und sehr reaktionsträge. Bei ge___öhnlicher Temperatur reagiert er nur mit Lithium zu Lithiumnitrid Li_3N. Die N_2-Moleküle (Elementmoleküle) sind sehr stabil.

___orkommen

Sticksto___ bildet mit einem Anteil ___on 78,09 ___olumenprozent den Hauptbestandteil der Lu___t. Gebunden ___indet er sich in Salpeter ($NaNO_3$ bz___. KNO_3), in Lebe___esen (Ei___eiß, Nucleinsäuren, Harnsto___, Harnsäure), in Kohle.

___erbindungen

Ammoniak NH_3
Oxidation ___on Ammoniak nach dem Ost___ald-___er___ahren ___ührt zur Salpetersäure (HNO_3), diese ___ird zur Produktion ___on Düngemitteln, Sprengsto___en u.a. benötigt.
Stickoxide aus Abgasen sind Mit___erursacher des »Sauren Regens«.

___er___endung

Sticksto___ dient als Schutzgas beim Umgang mit leicht- bz___. hochentzündlichen Sto___en. ___lüssiger Sticksto___ ___ird als Kühlmittel genutzt.