Im Text fehlen alle h und k. Setze richtig ein. Beachte die Groß- und Kleinschreibung.

Der Kohlenstoff

Quelle: www.chemie-master.de

- Name** Von »_o_«, altgerm. für _o_le. Symbol von »carbo«, lat. _o_le.
Entdeckung _o_lenstoff ist der Mensch_eit seit Urzeiten be__annt.
Die Nutzung des Feuers (Oxidation _o_lenstoff__altiger Stoffe) war wo__l der erste c__emisc__e Prozess, den sic__ die Mensch__en vor ca. 400 000 Ja__ren zu Nutze mac__ten. Lavoisier entzündete Diamant mit __ilfe von Brenngläsern und __onnte durc__ die erfolgte Verbrennung nac__weisen, dass es sic__ bei dem Mineral um __ristallinen _o_lenstoff __andelt.
- Eigenschaft** _o_lenstoff ist bei gewö__nlic__er Temperatur rea__tionsträge, mit Metallen und Nic__metallen bildet er beim Er__itzen Carbide. Sauerstoff-Verbindungen:
CO₂ (_o_lenstoffdioxid), CO (_o_lenstoffmonoxid).
_o_lenstoff-Atome __önnen sic__ - im Gegensatz zu anderen Elementen - durc__ Einfac__-, Doppel- oder Dreifac__bindung mit anderen _o_lenstoff-Atomen zu __etten oder Ringen in pra__tisc__ unbegrenztem Maße verbinden. Die dadurc__ entste__ende Vielza__l der _o_lenstoffverbindungen bildet die Grundlage der Organisc__en C__emie.
Die Anza__l der _o_lenstofffreien Verbindungen liegt bei ca. 300.000, die der _o_lenstoffverbindungen (mit den Elementen Wasserstoff __, Sauerstoff O, Stic__stoff N, P__osp__or P, Sc__wefel S u.a.) liegt bei me__reren Millionen, täglic__ __ommen neue __inzu.
- Vorkommen** Der __auptanteil des _o_lenstoffs auf der Erde ist in Carbonaten (z.B. CaCO₃) gebunden. _o_lenstoffdioxid (CO₂) ist ein Bestandteil der Luft. Alle Lebewesen sind auf der Basis von _o_lenstoffverbindungen aufgebaut. _o_le, Erdöl und Erdgas ent__alten _o_lenstoff bzw. sind _o_lenstoffverbindungen.
- Verwendung** Diamant für Sc__muc__, Bo__rer, Ac__slager u.a. Graphit als Sc__miermittel, in Bleistiften u.a. _o_le bzw. __o__s als Redu__tionsmittel bei der Metallgewinnung Ruß als Füllstoff in Reifengummi, __unststoffarti__eln, Sc__u__creme, Tusc__e u.a.
- Verbindungen** _o_lenstoffdioxid CO₂
_o_lenstoffdioxid ist mit einem Anteil von 0,03% in der Luft ent__alten. Aus _o_lenstoffdioxid und Wasser bauen Pflanzen mit __ilfe des Sonnenlic__ts organisc__e Substanz auf und geben dabei Sauerstoff ab (Fotosynt__ese).
_o_lenstoffdioxid __at eine größere Dic__te als Luft, erstic__t eine Flamme, bildet mit Wasser zusammen _o_lensäure, die z.B. in Mineralwasser, Bier und Se__t ent__alten ist.