

Rätsel - Lösung

Chemie beschäftigt sich mit den Eigenschaften und der Veränderung von **S T O F F E N**.

Schon sehr früh, im Mittelalter, gab es Chemiker, man nannte sie **A L C H E M I S T E N**.

Grundstoffe nennt man auch **E L E M E N T E**, deren kleinste Bausteine sind die

A T O M E. Moleküle sind die kleinsten Bausteine von **V E R B I N D U N G E N**,

sie sind aus mindestens zwei gleichen oder **V E R S C H I E D E N E N** Atomen

aufgebaut. Es gibt derzeit 112 unterschiedliche Arten von Atomen, diese sind im

P E R I O D E N S Y S T E M übersichtlich geordnet. Im Periodensystem gibt

die **H A U P T G R U P P E** die Anzahl der Elektronen auf der äußersten Schale an,

während die **P E R I O D E** die Anzahl der Elektronenschalen angibt.

Beschrifte:

E L E K T R O N (5, 12, 50, 33) **NEUTRON** (22, 35) im **K E R N** (46)

PROTON (17, 28)

N E U T R A L E Atome besitzen im Kern ebenso viele Protonen wie Elektronen in der Hülle. Ist dies

nicht der Fall, so sind die Atome **geladen** und man nennt sie **I O N E N**.

Ionen mit Elektronenüberschuss sind **N E G A T I V** geladen, Ionen mit Elektronenmangel sind

P O S I T I V geladen.

$$7 - 24 = 26 = 38$$

W E R **D E N** **H I M M E L** **A U F** **E R D E N** **S U C H T**

H A T **I M** **G E O G R A P H I E U N T E R R I C H T**

G E S C H L A F E N.