



Siehe Elemente Seiten 10 – 12  
 Siehe ELMO Seiten 10 – 12



Lies die oben angegebenen Seiten im Lehrbuch gut durch und fülle dann den unten stehenden Text selbstständig aus:

Stoffe bestehen aus kleinsten Teilchen.

Teilchen können ..... oder ..... sein.

Elemente bestehen aus einer einzigen Atomsorte. Teilchen können ..... oder ..... sein.

Moleküle sind aus ..... zusammengesetzt .

Die Moleküle eines Elementes bestehen aus ..... .

Verbindungen bestehen aus 2 oder mehreren Atomsorten.

Teilchen können ..... oder ..... sein.

Moleküle einer Verbindung bestehen aus ..... Atomen.

..... sind elektrisch geladene Teilchen .

Stoffe, die aus Ionen aufgebaut sind, haben ..... und ..... Ionen .

Gemenge bestehen aus mehreren Verbindungen und /oder Elementen.

Teilchen können ..... oder ..... sein.

Jedes Atom gehört zu einem chemischen .....

Atome bestehen aus ..... und .....

In der Hülle sitzen die .....

Sie sind elektrisch ..... geladen und haben fast ..... Masse.

Der Kern besteht aus ..... und .....

Die Protonen sind elektrisch ..... geladen und haben die Masse 1.

Die Neutronen sind elektrisch .....geladen und haben die Masse 1.

Die ..... sind in der Hülle in ..... angeordnet.

Die ..... der ..... Schale sind alleine chemisch wirksam. Sie heißen VALENZ-..... .

In einem Atom ist die Anzahl der ..... und ..... gleich groß.

Daher sind Atome elektrisch .....geladen.

Die Masse der Atome ist die Summe von ..... und .....

Alle Atome ein und desselben chemischen Elementes haben gleich viele ..... im .....



Wieviel Gramm Essigsäure muß man einwiegen, um 250 mL einer Essigsäure mit  $c = 0,1 \text{ mol/L}$  herstellen zu können ?

g



Wieviel mL Alkohol muß man mit Wasser mischen, um 500 mL einer Alkohollösung mit  $c = 0,01 \text{ mol/L}$  herzustellen ? (Dichte<sub>Alkohol</sub> = 0,79 g/L)

ml



Wieviel molar ist die Lösung (dh. wie hoch ist die Konzentration in mol/L), die 3,9 g Natriumsulfid ( $\text{Na}_2\text{S}$ ) in einem halben Liter enthält ?

mol/L



Eine  $\text{H}_2\text{S}$ -Lösung hat eine Konzentration von  $c = 0,17 \text{ g/L}$ .  
Diese Lösung enthält in einem halben Liter folgende Anzahl von  $\text{H}_2\text{S}$ -Molekülen:

- a)   $1,5 \cdot 10^{25}$     b)   $1,5 \cdot 10^{21}$     c)   $3 \cdot 10^{21}$     d)   $3 \cdot 10^{25}$

Zutreffendes ankreuzen



Man löst  $1,2 \cdot 10^{24}$  Kohlenstoffdioxid-Moleküle in Wasser zu einem Liter Lösung. Wie groß ist die Konzentration von Kohlenstoffdioxid in dieser Lösung in g/L?

g/L



In einen Teich, der  $6000 \text{ m}^3$  Wasser enthält, schüttet man 1 kg Kochsalz. Nachdem sich alles gelöst und verteilt hat, bestimmt man die Konzentration an Kochsalz in diesem Teich. Wie hoch ist diese in ppm?

ppm