

Klare Verhältnisse - quantitative Betrachtungen

Chemie · Klasse 7/8 · mittel

Name: _____ Datum: _____

Stoffmenge n in mol, molare Masse M in g/mol. Es gilt $n = m : M$ und $c = n : V$.

1 Molare Massen (H 1, C 12, N 14, O 16, Na 23, S 32, Cl 35,5)

- a) $M(\text{H}_2\text{O}) =$ b) $M(\text{CO}_2) =$
c) $M(\text{NaCl}) =$ d) $M(\text{H}_2\text{SO}_4) =$
e) $M(\text{O}_2) =$

2 Rechnen mit $n = m : M$

- a) $m = 36$ g Wasser.
b) $n = 2$ mol CO_2
c) $m = 117$ g NaCl
d) Wie viele Teilchen sind in 1 mol? (Größenordnung)
.....

3 Konzentration

- a) $n = 0,5$ mol in 2 l.
b) $c = 0,1$ mol/l, $V = 500$ ml.
c) Warum rechnet man in der Chemie mit mol statt mit Stückzahlen?
.....