Stoffmenge (Übungsaufgaben)

① Stelle die Formel für die Stoffmenge n nach den folgenden Größen um.

- Stelle nach M um.
- Stelle nach m um.

② Berechne die molaren Massen M.
Verwende die molaren Massen der Elemente auf eine Nachkommastelle genau.

a) H_2O (Wasser)
b) C_2H_4OH (Ethanol)
c) $C_9H_8O_4$ (Aspirin)
d) H_2SO_4 (Schwefelsäure)
e) NaOH (Natriumhydroxid)

③ Berechne die Stoffmenge n von jeweils 100,0 g der Verbindung.

a) $CuCl_2$
b) H_3PO_4
c) $CuSO_4$
d) H_2SO_4
e) $SrSO_4$

④ Berechne die Masse m von jeweils 0,1 mol der Verbindung.

a) NaCl
b) Na_2CO_3
c) H_3PO_4
d) NaOH
e) HCl

⑤ In englischsprachigen Ländern beginnt am 23. Oktober morgens um 6 Uhr der „Mole-Day“.
Erkläre dies!

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/e7a791ba