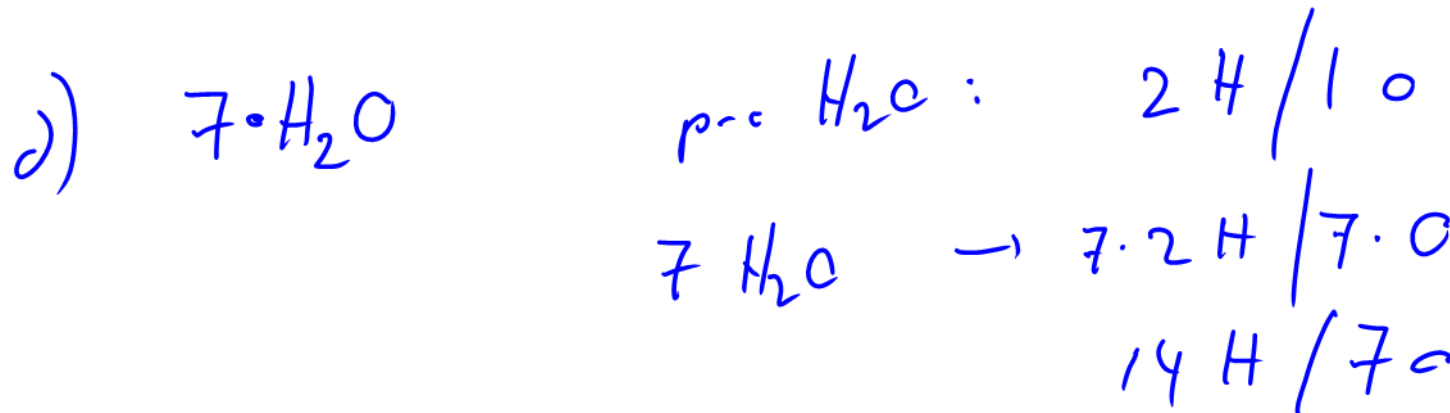
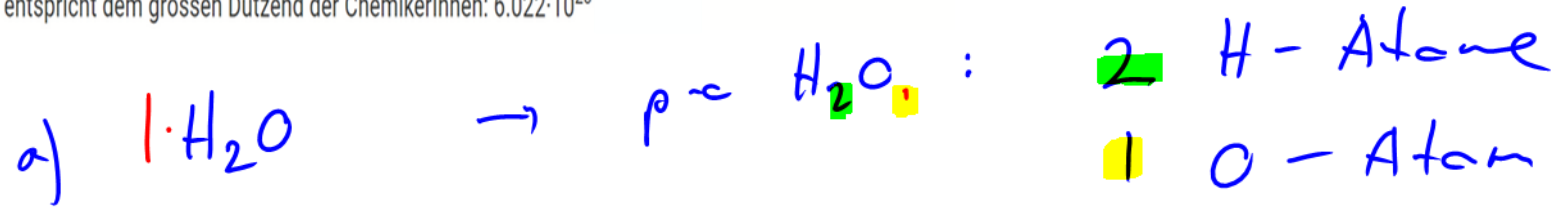


Frage:

Berechne die Anzahl aller beteiligten Elemente folgender Ausdrücke:

- a) Wasser   b) Kohlendioxid   c)  $C_6H_{12}O_6$    d)  $7 \cdot H_2O$    e)  $40 \cdot C_6H_{12}O_6$    f) 3 Dutzend  $NH_3$    g) 7 Millionen  $O_3$   
(=Ozon)   h) 2 mol  $H_2O$    i) 13 mol  $N_2$

Hinweis: 1 mol entspricht dem grossen Dutzend der ChemikerInnen:  $6.022 \cdot 10^{23}$





b) 2 mol H<sub>2</sub>O

$$1 \text{ mol} = 6.022 \cdot 10^{23}$$

pro H<sub>2</sub>O : 2-H / 1-O

~~4 mol H / 2 mol O~~

~~$2.4 \cdot 10^{24} \text{ H} / 1.2 \cdot 10^{24} \text{ O}$~~

;) 13 mol N<sub>2</sub>

$$1 \text{ mol} = 6.022 \cdot 10^{23}$$

pro N<sub>2</sub>

: 2 N

26 mol N-Atome

→  $1.56 \cdot 10^{25} \text{ N}$