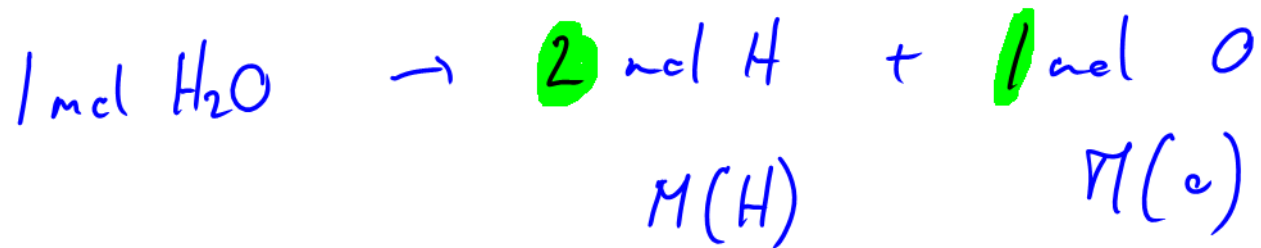


Frage:

Wie berechnet man die Molmasse 'M', z.B. von Wasser (H<sub>2</sub>O)?

Hinweis: Hinweis: Wie das Wort Molmasse schon sagt ... ein Mol beachten.

$$M(\text{H}_2\text{O}) = ?$$



$$M(\text{H}) = 1.00794 \text{ g/mol} \rightarrow M(\text{H}) = 1.0 \text{ g/mol}$$
$$M(\text{O}) = 15.9994 \text{ g/mol} \rightarrow M(\text{O}) = 16.0 \text{ g/mol}$$

$$M(\text{H}_2\text{O}) = 2 \cdot 1 \text{ g/mol} + 1 \cdot 16 \text{ g/mol} = \underline{\underline{18 \text{ g/mol}}}$$