

Ermittlung der chemischen Formel aus dem Massenverhältnis

Vor dem Elementsymbol ist jeweils dessen relative Atommasse angegeben, mit der du aus dem Massenverhältnis das Atomzahl-Verhältnis, also die chemische Formel ermitteln kannst.

Wenn du richtig gerechnet hast, erhältst du die unten angegebenen Ergebnisse.

$^{64}\text{Cu} : ^{16}\text{O}$ 4 : 1	$^{40}\text{Ca} : ^{80}\text{Br}$ 0,25 : 1	$^1\text{H} : ^{32}\text{S}$ 0,5 : 8
---	---	---

$^{27}\text{Al} : ^{16}\text{O}$ 1 : 0,888	$^{40}\text{Ca} : ^{16}\text{O}$ 1 : 0,4	$^{31}\text{P} : ^{16}\text{O}$ 0,775 : 1
---	---	--

$^{24}\text{Mg} : ^{16}\text{O}$ 1 : 0,666	$^{24}\text{Mg} : ^{35,5}\text{Cl}$ 1 : 2,96
---	---

$^{207}\text{Pb} : ^{16}\text{O}$ 6,47 : 1	$^{207}\text{Pb} : ^{16}\text{O}$ 1 : 0,103
---	--

Ergebnisse:
1:1; 1:1; 1:1; 1:2; 1:2;
1:2; 2:1; 2:3; 2:5; 3:4