

Kleine Teilchen – große Zahlen

1 Ergänze die fehlenden Angaben.

Stoff	Art und Anzahl der Teilchen	Masse m	Stoffmenge n	Molare Masse M
Chlor			2 mol	
Natrium		23 g		23 g/mol
Wasser		45 g		
Magnesiumoxid	$3 \cdot 10^{23}$ Einheiten			
Ammoniak			10 mol	
Schwefeldioxid			0,25 mol	

2 Ergänze die fehlenden Aussagen aus den gegebenen chemischen Reaktionsgleichungen.

	S	+ O₂	→ SO₂
Anzahl-verhältnis	___ Schwefel-___	1 Sauerstoff-Molekül	___ Schwefeldioxid-___
Anzahl-verhältnis	$6 \cdot 10^{23}$ Schwefel-___	___ Sauerstoff-Moleküle	___ Schwefeldioxid-___
Stoffmen-genverhältnis	___ Schwefel	1 mol Sauerstoff	___ Schwefeldioxid
Massen-verhältnis	32 Gramm Schwefel	___ Sauerstoff	___ Schwefeldioxid

	___ Al	+ ___ O₂	→ 2 Al₂O₃
Anzahl-verhältnis	___ Aluminium-Atome	___ Sauerstoff-___	2 Einheiten Aluminiumoxid
Anzahl-verhältnis	___ Aluminium-Atome	$18 \cdot 10^{23}$ Sauerstoff-___	___ Aluminiumoxid-Einheiten
Stoffmen-genverhältnis	4 mol Aluminium	___ Sauerstoff	___ Aluminiumoxid
Massen-verhältnis	___ Aluminium	___ Sauerstoff	204 Gramm Aluminiumoxid

	___ Na	+ ___ Br₂	→ ___ NaBr
Anzahl-verhältnis			
Anzahl-verhältnis			
Stoffmen-genverhältnis			
Massen-verhältnis			

