

## Übungsblatt Stöchiometrie 2

Name: \_\_\_\_\_

Ü1

Ermittle erst die Molmasse, berechne dann aus der gegebenen Molzahl die Masse in Gramm!

Name	Formel	Molmasse [g/mol]	Anzahl der Mole [mol]	Masse [g]
Wasserstoff	H <sub>2</sub>		1 mol	
Natronlauge			3 mol	
Salzsäure			4 mol	
Methan			2 mol	
Ameisensäure	H-COOH		8 mol	
Natriumcarbonat			1/2 mol	
Schwefelsäure			5/2 mol	

Ü2

Ermittle erst die Molmasse, berechne dann aus der gegebenen Masse die Molzahl!

Name	Formel	Molmasse [g/mol]	Anzahl der Mole [mol]	Masse [g]
Wasserstoffperoxid	H <sub>2</sub> O <sub>2</sub>			306 g
Schwefeltrioxid				480,6 g
Ozon	O <sub>3</sub>			240 g
Ethanol	CH <sub>3</sub> -CH <sub>2</sub> -OH			322 g
Glucose	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>			45 g

Ü3

Ermittle zuerst die Molmasse und berechne dann Konzentration, Masse und Volumen!

Name	Formel	Masse gelöster Stoff	Stoffmengen-konz. [mol/L]	Volumen (Lösungsm)	Molmasse [g/mol]
Natriumphosphat		30g		2L	
Schwefelsäure			2	300mL	
	Ca <sub>3</sub> P <sub>2</sub>		0,5	0,5L	
Kohlensäure		0,1kg	1		
Silber (I)nitrat		250mg		500mL	