Aufgabe: **Stelle** die Masse eines Atoms der verschiedenen Elemente in u **dar** und **beschreibe**, das Verhältnis der Atommasse des Elementes zur Atommasse des Wasserstoffatoms.

	Masse in unit	Verhältnis zur Masse eines Wasserstoff-Atoms
Sauerstoff-Atom (Elementsymbol O)		
Kohlenstoff-Atom (Elementsymbol C)		
Stickstoff-Atom (Elementsymbol N)		
Gold-Atome (Elementsymbol Au)		

Aufgabe: Löse folgende Rechnungen.

- a) Wie viele Atome sind in 1g Wasserstoff?
- b) Wie viele Atoms sind in 12 g Kohlenstoff?
- c) Wie viele Atome sind in 16 g Sauerstoff?

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/atommasse-und-stoffmenge

Angaben zu den Urhebern und Lizenzbedingungen der einzelnen Bestandteile dieses Dokuments finden Sie unter
https://www.tutory.de/entdecken/dokument/atommasse-und-stoffmenge