



 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?

