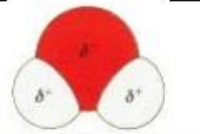


Rechne sauber, wie in der Prüfung! Sonst klappt das nicht ;-)

- a) Ein Kohlenstoff-Atom hat eine Masse von  $1,993 \cdot 10^{-23}$  g. Die so genannte atomare Masseneinheit  $u$  ist der zwölfte Teil davon. Berechne  $u$ .
- b) Ein Wasserteilchen setzt sich aus zwei Wasserstoff-Atomen und einem Sauerstoff-Atom zusammen. Berechne die Masse eines Wasserteilchens.

Element:	Masse des Atoms:
Wasserstoff	$1,674 \cdot 10^{-24}$ g
Sauerstoff	$2,657 \cdot 10^{-23}$ g



- c) Ein Blei-Atom hat eine Masse von  $3,44 \cdot 10^{-22}$  g. Aus wie vielen Atomen bestehen 50 g Blei?