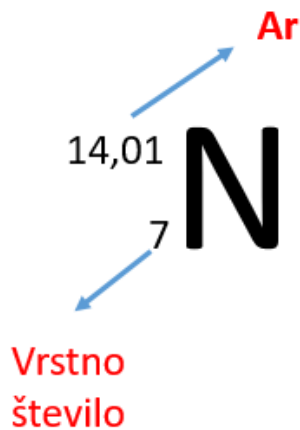


# ATOME PRIMERJAMO PO MASI

## RELATIVNA ATOMSKA MASA

1. Atomi in molekule so tako majhni, da jih ne moremo stehtati. Lahko pa primerjamo kolikokrat je atom enega elementa **TEŽJI ALI LAŽJI OD DRUGEGA**.
2. **RELATIVNA ATOMSKA MASA ( $A_r$ )** je število, ki pove, kolikokrat je masa atoma določenega elementa **VELJA OD ENE DVANAJSTINE (1/12) MASE ATOMA OGLJIKOVEGA IZOTOPA  $^{12}\text{C}$** .
3. Primer:



4. Zapišemo  $\rightarrow A_r(\text{N}) = 14,01$
5.  $A_r$  je število brez enote. Njihove vrednosti najdemo v periodnem sistemu elementov.
6. Zapiši relativne atomske mase naslednjih elementov:  
**Vodik, kisik, fosfor, jod, klor, kobalt, baker**