

Meer oefeningen op: <http://www.wiskunde-fysica-chemie.be/>

## een site voor bijlessen wiskunde-wetenschappen

1. Geef de relatieve atoommassa van volgende elementen:

$$A_r(\text{O}) = \qquad A_r(\text{Pb}) =$$

$$A_r(\text{N}) = \qquad A_r(\text{Cu}) =$$

2. Geef de absolute atoommassa van volgende elementen:

$$A(\text{O}) = \qquad A(\text{Pb}) =$$

$$A(\text{N}) = \qquad A(\text{Cu}) =$$

3. Geef de relatieve moleculemassa van volgende moleculen:

$$M_r(\text{H}_2\text{O}) = \qquad M_r(\text{NaCN}) =$$

$$M_r(\text{HNO}_3) = \qquad M_r(\text{H}_2\text{SO}_4) =$$

$$M_r(\text{K}_2\text{SO}_4) = \qquad M_r(\text{Cu}_2\text{O}) =$$

4. Geef de absolute moleculemassa van volgende moleculen:

$$M(\text{H}_2\text{O}) = \qquad M(\text{NaCN}) =$$

$$M(\text{HNO}_3) = \qquad M(\text{H}_2\text{SO}_4) =$$

$$M(\text{K}_2\text{SO}_4) = \qquad M(\text{Cu}_2\text{O}) =$$

5. Geef de absolute en relatieve massa van volgende ionen:

$$A_r(\text{H}^+) = \qquad A(\text{H}^+) =$$

$$M_r(\text{NO}_3^-) = \qquad M(\text{NO}_3^-) =$$

$$M_r(\text{SO}_4^{2-}) = \qquad M(\text{SO}_4^{2-}) =$$

$$A_r(\text{Fe}^{3+}) = \qquad A(\text{Fe}^{3+}) =$$

$$M_r(\text{CN}^-) = \qquad M(\text{CN}^-) =$$

6. Bereken de molaire massa van:

a) $\text{Li}^+$	i) $\text{HgS}$
b) $\text{H}_2\text{SO}_4$	j) $\text{Cl}_2\text{O}_3$
c) $\text{PO}_3^{3-}$	k) $\text{NaOH}$
d) $\text{ClO}_4^-$	l) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
e) $\text{HSO}_3^-$	m) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
f) $\text{NaF}$	n) $\text{CaSO}_2$
g) $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3$	o) $\text{As}_2\text{O}_5$
h) $\text{Na}_2\text{HPO}_4 \cdot 12\text{H}_2\text{O}$	p) $\text{K}_2\text{S}$