

**Umrechnungstabelle für Pflanzennährstoffe**

Prof. Dr. Werner Bidlingmaier &amp; Dr.-Ing. Christian Springer

Projekt Orbit | Dr. W. Bidlingmaier

Bauhaus Universität Weimar | [www.orbit-online.net](http://www.orbit-online.net)

1. Phosphorsäure	(P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> )	x 0,438 = P	P	x 2,285 = Phosphorsäure	(P <sub>2</sub> O <sub>5</sub> )
2. Kali	(K <sub>2</sub> O)	x 0,830 = K	K	x 1,205 = Kali	(K <sub>2</sub> O)
3. Kohlensaurer Kalk	(CaCO <sub>3</sub> )	x 0,400 = Ca	Ca	x 2,497 = Kohlensaurer Kalk	(CaCO <sub>3</sub> )
4. Kalk	(CaO)	x 0,715 = Ca	Ca	x 1,400 = Kalk	(CaO)
5. Gips	(CaSO <sub>4</sub> ·2 H <sub>2</sub> O)	x 0,233 = Ca	Ca	x 4,297 = Gips	(CaSO <sub>4</sub> ·2 H <sub>2</sub> O)
6. Magnesiumsulfat	(MgSO <sub>4</sub> )	x 0,202 = Mg	Mg	x 4,947 = Magnesiumsulfat	(MgSO <sub>4</sub> )
7. Magnesit	(MgCO <sub>3</sub> )	x 0,288 = Mg	Mg	x 3,467 = Magnesit	(MgCO <sub>3</sub> )
8. Magnesia	(MgO)	x 0,603 = Mg	Mg	x 1,658 = Magnesia	(MgO)
9. Borsäure	(H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> )	x 0,175 = B	B	x 5,720 = Borsäure	(H <sub>3</sub> BO <sub>3</sub> )
10. Borax	(Na <sub>2</sub> B <sub>4</sub> O <sub>7</sub> ·10 H <sub>2</sub> O)	x 0,1135 = B	B	x 8,813 = Borax	(Na <sub>2</sub> B <sub>4</sub> O <sub>7</sub> ·10 H <sub>2</sub> O)
11. Borsäureanhydrid	(B <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )	x 0,311 = B	B	x 3,218 = Borsäureanhydrid	(B <sub>2</sub> O <sub>3</sub> )
12. Kupfersulfat	(CuSO <sub>4</sub> ·5 H <sub>2</sub> O)	x 0,255 = Cu	Cu	x 3,928 = Kupfersulfat	(CuSO <sub>4</sub> ·5 H <sub>2</sub> O)
13. Eisensulfat	(FeSO <sub>4</sub> ·7 H <sub>2</sub> O)	x 0,201 = Fe	Fe	x 4,979 = Eisensulfat	(FeSO <sub>4</sub> ·7 H <sub>2</sub> O)
14. Mangansulfat	(MnSO <sub>4</sub> ·4 H <sub>2</sub> O)	x 0,246 = Mn	Mn	x 4,061 = Mangansulfat	(MnSO <sub>4</sub> ·4 H <sub>2</sub> O)
15. Manganchlorid	(MnCl <sub>2</sub> ·4 H <sub>2</sub> O)	x 0,278 = Mn	Mn	x 3,603 = Manganchlorid	(MnCl <sub>2</sub> ·4 H <sub>2</sub> O)
16. Ammonmolybdat	([NH <sub>4</sub> ] <sub>6</sub> Mo <sub>7</sub> O <sub>24</sub> ·4 H <sub>2</sub> O)	x 0,543 = Mo	Mo	x 1,840 = Ammonmolybdat	([NH <sub>4</sub> ] <sub>6</sub> Mo <sub>7</sub> O <sub>24</sub> ·4 H <sub>2</sub> O)
17. Natriummolybdat	(Na <sub>2</sub> MoO <sub>4</sub> )	x 0,466 = Mo	Mo	x 2,146 = Natriummolybdat	(Na <sub>2</sub> MoO <sub>4</sub> )
18. Natriumoxid	(Na <sub>2</sub> O)	x 0,742 = Na	Na	x 1,35 = Natriumoxid	(Na <sub>2</sub> O)
19. Zinksulfat	(ZnSO <sub>4</sub> ·7 H <sub>2</sub> O)	x 0,227 = Zn	Zn	x 4,400 = Zinksulfat	(ZnSO <sub>4</sub> ·7 H <sub>2</sub> O)

**Beispiel: gegeben 300g Kalk; damit ergibt sich ein Ca-Gehalt von 300 x 0,715 = 214,5g**