

Kemi for millioner

folkeskoleundervisning

UDSEENDESDATOER:

Introduktionsundersøgelser

Udsendes den 1. januar kl. 19.30

Udsendelse 1: Atomer

Udsendes den 15. januar kl. 19.30

Gennemsendes den 22. januar

Gennemsendes den 29. januar

Udsendelse 2: Grundstoffer I

Udsendes den 17. januar kl. 19.30

Gennemsendes den 1. februar

Udsendelse 3: Grundstoffer II

Udsendes den 24. januar kl. 19.30

Gennemsendes den 9. februar

Udsendelse 4: Metaller

Udsendes den 31. januar kl. 19.30

Gennemsendes den 15. februar

Udsendelse 5: Metaller og legninger

Udsendes den 7. februar kl. 19.30

Gennemsendes den 21. februar

Udsendelse 6: Kemiske forbindelser

Udsendes den 14. februar kl. 19.30

Gennemsendes den 1. marts

Udsendelse 7: Vand

Udsendes den 21. februar kl. 19.30

Gennemsendes den 8. marts

Udsendelse 8: Salte og syrer

Udsendes den 28. februar kl. 19.30

Gennemsendes den 15. marts

Udsendelse 9: Elektrolyse

Udsendes den 6. marts kl. 19.30

Gennemsendes den 22. marts

Udsendelse 10: Kalium

Udsendes den 13. marts kl. 19.30

Gennemsendes den 29. marts

Udsendelse 11:

Organiske forbindelser

Udsendes den 20. marts kl. 19.30

Gennemsendes den 5. april

Udsendelse 12: Olie

Udsendes den 27. marts kl. 19.30

Gennemsendes den 12. april

Udsendelse 13: Plaster

Udsendes den 3. april kl. 19.30

Gennemsendes den 19. april

Udsendelse 14: Gødningsstoffer

Udsendes den 10. april kl. 19.30

Gennemsendes den 26. april

Udsendelse 15: Glas og cement

Udsendes den 17. april kl. 19.30

Gennemsendes den 3. maj

Kemiske notater

I gramatomer $\left\{ \right.$ er det antal gram som $\left. \left\{ \begin{array}{l} \text{atomvægten} \\ \text{molekylvægten} \end{array} \right\} \right.$ angiver

1 gram molekyle = 1 mol = 6×10^{23} molekyler.

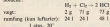
1 mol af en luftart (1 atm., 20°) fylder 24 l.

24 l atmosfærisk luft (1 atm., 20°) vejer 29 g.

En luftarts vægtfylde i forhold til atmosfærisk luft er

$$\frac{\text{molekylvægten}}{29}$$

Et reaktionskema angiver følgende om vægt- og rumfangsforholdene:



Spændingsrækken:

K, Ca, Na, Mg, Al, Zn, Fe, Sn, Pb, H, Cu, Hg, Ag, Pt, Au.

Jo længere til venstre et atom står i spændingsrækken desto lettere afgiver det elektronerne i yderste skal f. eks.:



Tilvælgelses af forfatteren: Aas, Yngel, Åker.
TV-udgaven: Borens Bøger, Åker.