

Die Bindungsenergie im Tröpfchenmodell setzt sich aus folgenden Teilen zusammen:

- dem Oberflächenanteil
- Dem Volumenanteil,

$$E = a_v A + -a_f A^{2/3} + -a_c \frac{Z(Z-1)}{A^{1/3}} + -a_s \frac{(A-2Z)^2}{A} + E_p \quad (1)$$

- dem Coulomb-Anteil
- der Symmetrienergie
- sowie einem Paarbildungsbeitrag.

```
\usepackage{mathpazo}
\usepackage{pstricks,pst-node}

\begin{document}
\psset{nodesep=3pt}

\newrgbcolor{lila}{0.6 0.2 0.5}
\newrgbcolor{darkyellow}{1 0.9 0}
Die Bindungsenergie im Tröpfchenmodell setzt sich aus
folgenden Teilen zusammen:
\begin{itemize}
\item dem \rnode{b}{Oberflächenanteil}
\item Dem \rnode{a}{Volumenanteil}, \\[1cm]
\def\xstrut{\vphantom{\frac{(A)^1}{(B)^1}}}
\begin{equation}
E =
\rnode[t]{ae}{\boxed{a_v A}} +
\rnode[t]{be}{\boxed{-a_f A^{2/3}}} +
\rnode[t]{ce}{\boxed{-a_c \frac{Z(Z-1)}{A^{1/3}}}} +
\rnode[t]{de}{\boxed{-a_s \frac{(A-2Z)^2}{A}}} +
\rnode[t]{ep}{\boxed{E_p}}
\end{equation}

```

```

    linestyle=none]{\xstrut -a_c\frac{Z(Z-1)}{A^{1/3}}}}) +
\rnode[t]{de}{\psframebox*[fillcolor=cyan,
    linestyle=none]{\xstrut -a_s\frac{(A-2Z)^2}{A}}}} +
\rnode[t]{ee}{\psframebox*[fillcolor=yellow,
    linestyle=none]{\xstrut E_p}}
\end{equation}\|[0.25cm]
\item dem \rnode{c}{Coulomb-Anteil}
\item der \rnode{d}{Symmetrienergie}
\item sowie einem \rnode{e}{Paarbildungsbeitrag}.
\end{itemize}

\nccurve[angleA=-90,angleB=90]{->}{a}{ae}
\nccurve[angleB=45]{->}{b}{be}
\nccurve[angleB=-90]{->}{c}{ce}
\nccurve[angleB=-90]{->}{d}{de}
\nccurve[angleB=-90]{->}{e}{ee}

```