

## **Berechnungen zur Kugelpackung**

- a) *Berechnen Sie die Raumauffüllung in Prozent für eine kubisch-primitive, eine kubisch-dichteste und eine kubisch-raumzentrierte Kugelpackung!*

Blei kristallisiert in einer kubisch-dichtesten Kugelpackung. Der Pb-Pb-Abstand beträgt im Festkörper  $3,49 \text{ \AA}$  ( $349 \text{ pm}$ ).

- b) *Berechnen Sie die Dichte von festem Blei!*