

A tércentrált köbös rács elemi cellája olyan kocka, amelynek csúsaiban és középpontjában helyezkednek el atomok. Így egy cellához két krómatom tartozik. (A csúcsokban található atomok nyolc szomszédos cellához tartoznak.) Egy mólnyi króm $3 \cdot 10^{23}$ cellából épül fel. Egy cella térfogata

$$V = \frac{2M}{N\rho} = 2,41 \cdot 10^{-29} \text{ m}^3,$$

ahol M a króm atomtömege, ρ a sűrűsége, N az Avogadro-szám. Az elemi cella élhossza: $a = 2,89 \cdot 10^{-10} \text{ m}$. A szoros illeszkedés miatt a kocka testátlójában a merev gömbnek képzelt atomok éppen érintkeznek, így a testátló hossza éppen négy atomsugárnyi. A kocka d testátlója $d = \sqrt{3}a$, vagyis az atomsugár $r \approx 1,25 \cdot 10^{-10} \text{ m}$.