

第6章 Web に Link 解説

p.60 注6 Let's TRY!!の計算結果

銅の原子量は、アボガドロ数は 6.02×10^{23} とすると、6-B2(2)の結果より次のようになる。

$$1.038 \times 10^{-22} \times 6.02 \times 10^{23} = 63$$

p.60 注7 Let's TRY!!の計算結果

この金属の原子量は、単体格子の一边の長さを 0.50 nm 、アボガドロ数を 6.02×10^{23} とすると、次のように計算できる。

$$\frac{3.5 \text{ g/cm}^3 \times (5.0 \times 10^{-8} \text{ cm})^3}{2} \times 6.02 \times 10^{23} = 131$$