**Bestimmung der Dichte von Feststoffen und Flüssigkeiten**

Die **Dichte ρ** („rho“) gibt an, welche Masse m (in g) ein Volumen V von 1 cm³ (= 1ml) eines Stoffes hat.

Dichte = ; ρ = Einheit:

Jeder Stoff hat eine bestimmte Dichte und kann damit identifiziert werden. Wasser hat beispielsweise die Dichte von 1g/cm³ und reines Gold hat die Dichte von 19,3g/cm³.

1. Im Buch S. 29, Abb. 1 wird in Schritten gezeigt, wie die Dichte eines unförmigen Körpers bestimmt wird. Schreibe die Vorgehensweise in Stichpunkten in deinem Heft auf.
2. Bestimme nun die Dichte der vorgegebenen Flüssigkeit und deines Radiergummis. Protokolliere dein Vorgehen und deine Ergebnisse im Heft. Vergleiche die Dichte der Flüssigkeit mit der von Wasser und die deines Radiergummis mit der von Aluminium ( ρ = 2,7 )

**Bestimmung der Dichte von Feststoffen und Flüssigkeiten**

Die **Dichte ρ** („rho“) gibt an, welche Masse m (in g) ein Volumen V von 1 cm³ (= 1ml) eines Stoffes hat.

Dichte = ; ρ = Einheit:

Jeder Stoff hat eine bestimmte Dichte und kann damit identifiziert werden. Wasser hat beispielsweise die Dichte von 1g/cm³ und reines Gold hat die Dichte von 19,3g/cm³.

1. Im Buch S. 29, Abb. 1 wird in Schritten gezeigt, wie die Dichte eines unförmigen Körpers bestimmt wird. Schreibe die Vorgehensweise in Stichpunkten in deinem Heft auf.
2. Bestimme nun die Dichte der vorgegebenen Flüssigkeit und deines Radiergummis. Protokolliere dein Vorgehen und deine Ergebnisse im Heft. Vergleiche die Dichte der Flüssigkeit mit der von Wasser und die deines Radiergummis mit der von Aluminium ( ρ = 2,7 )