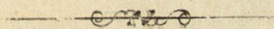


0^m,35 ; apoi să se determine greutatea sea în grame, știinduse că sarea sub același volum este de 1,3 ori mai grea de cât apa distilată.

2. Să se afle greutatea unei sfere de argint și a cărei rađă este de 0^m,25, știindu-se că argintul sub același volum este de 10,4 ori mai greu de cât apa distilată.

3. Să se afle greutatea mercuriului conținut într'un vas cilindric a cărui înălțime este de 0^m,36, iar diametrul cercului bazei de 0^m,30, știinduse că mercuriul sub același volum este de 13,59 ori mai greu de cât apa distilată.

4. Să se afle numărul de cărămidă conținut într'o grămadă dispusă în forma unui paralelipiped dreptunghiu, a cărui lungime este de 16^m,5 lățimea 4^m,16 și grosimea sau înălțimea de 7^m,2, știindu-se că dimensiunile unei cărămidă sunt de 0^m,25 lung. 0^m,15 lat. și 0^m,05 gros. și făcându-se abstracțiune de intervalele vide quară le separă.



unui corp s'a raportat greutatea sea sub un volum oare-care la greutatea unui volum oare-care de apă distilată și la temperatură de 4° centigrade. De ordinăru volumul sub care se compară greutatea apei distilată este centimetrul cub. Apoi un centimetru cub de apă are greutatea de 1 gram, prin urmare când un centimetru cub de o materie oare-care va cântări de trei ori mai mult de cât același volum de apă, adică va cântări trei grame, dicem că greutatea apei este de trei ori mai mult de cât apa distilată.

Această greutate relativă a unui corp se numește *greutate specifică* sau *densitatea* corpului. Cu determinarea densității corpurilor se ocupă *Phisica*.