

## Házi feladat

2017.10.27.

### 1. feladat

Angol feladatgyűjtemény: 2.4.1(c). A feladat a) és b) részét a gyakorlaton megoldottuk. A feladat c) részéhez szükséges az ideális diatomos gázok belső energiájának kifejezése:  $U = \frac{7}{2}RT$

### 2. feladat

461 cm<sup>3</sup> etanol és 570 cm<sup>3</sup> víz összeöntésekor 1000 cm<sup>3</sup> oldat képződik. A tiszta etanol móltérfogata 58,3 cm<sup>3</sup>/mol, a tiszta vize 18,04 cm<sup>3</sup>/mol. A fenti összetételű oldatban a víz parciális moláris térfogata 17,9 cm<sup>3</sup>/mol.

Számolja ki az etanol parciális moláris térfogatát! Számolja ki a fenti oldat fajlagos térfogatát cm<sup>3</sup>/g egységben!

[http://phys.chem.elte.hu/BSc-FK-elo-www/Osz/Peldatar/fizkem\\_seminar\\_ex.pdf](http://phys.chem.elte.hu/BSc-FK-elo-www/Osz/Peldatar/fizkem_seminar_ex.pdf)