

- 1. Azonos tömegű, hőmérsékletű és nyomású kén-dioxid-, nitrogén- és metángáz térfogataránya:**
 - A) 22 : 7 : 8
 - B) 7 : 32 : 28
 - C) 7 : 16 : 28
 - D) 16 : 7 : 4
 - E) 1 : 1 : 1
- 2. Az azonos tömegű, nyomású és hőmérsékletű gáz-halmazállapotú metán, nitrogén és etán térfogataránya:**
 - A) 8 : 7 : 15
 - B) 8 : 14 : 15
 - C) 105 : 60 : 56
 - D) 105 : 120 : 56
 - E) 1 : 1 : 1
- 3. Mennyi lehet annak a hidrogén-oxigén gázelegynek az átlagos moláris tömege, amelyben a reakciót követően a maradék gázban, a víz lecsapódása után a parázsló gyújtópálca lánggra lobban?**
 - A) 2,0 g/mol
 - B) 8,5 g/mol
 - C) 12 g/mol
 - D) 23 g/mol
 - E) 35 g/mol
- 4. Három tartály azonos tömegű, nyomású és hőmérsékletű gázt tartalmaz. Az egyik tartály héliumot, a másik oxigént, a harmadik kén-dioxidot tartalmaz. Tudjuk, hogy az oxigén térfogata 1,00 m³. Mekkora a másik két gáz térfogata?**
 - A) A hélium térfogata 4,00 m³, a kén-dioxidé 0,25 m³.
 - B) A hélium térfogata 8,00 m³, a kén-dioxidé 0,50 m³.
 - C) A hélium térfogata 0,25 m³, a kén-dioxidé 4,00 m³.
 - D) A hélium térfogata 0,125 m³, a kén-dioxidé 2,00 m³.
 - E) Avogadro törvénye értelmében mindegyiknek 1,00 m³ a térfogata.
- 5. Szájával felfele álló üveghengerben felfogható, színtelen, szagtalan gáz:**
 - A) CO₂
 - B) HCl
 - C) SO₂
 - D) NH₃
 - E) C₂H₂