

## Gázok összehasonlítása

Hasonlítsd össze három különböző gáz 8,00–8,00 grammját az alábbi táblázatban szereplő szempontok szerint!

|                                           | CH <sub>4</sub> | He   | SO <sub>2</sub> |
|-------------------------------------------|-----------------|------|-----------------|
| Moláris tömeg                             | 87.             | 88.  | 89.             |
| Anyagmennyiség                            | 90.             | 91.  | 92.             |
| Térfogat (25 °C, 101 kPa)                 | 93.             | 94.  | 95.             |
| Sűrűség (25 °C, 101 kPa)                  | 96.             | 97.  | 98.             |
| Oxigéngázhoz viszonyított relatív sűrűség | 99.             | 100. | 101.            |

## Gáz-halmazállapotú elemek összehasonlítása

Hasonlítsd össze három különböző elemi gáz adatait az alábbi táblázatban szereplő szempontok szerint!

|                                             |                     |                     |                         |
|---------------------------------------------|---------------------|---------------------|-------------------------|
| Képlet                                      | 102.                | 103.                | 104.                    |
| Moláris tömeg                               | 105.                | 106.                | 107.                    |
| Tömeg                                       | 21 g                | 108.                | 109.                    |
| Molekulák száma                             | $4,5 \cdot 10^{23}$ | 110.                | $1,2 \cdot 10^{24}$     |
| Térfogat (25 °C, 101 kPa)                   | 111.                | 490 cm <sup>3</sup> | 112.                    |
| Sűrűség (25 °C, 101 kPa)                    | 113.                | 114.                | 0,816 g/dm <sup>3</sup> |
| Hidrogéngázhoz viszonyított relatív sűrűség | 115.                | 16                  | 116.                    |

## IV. 4. EGYÉB FELADATOK

## Ionvegyületek oldódása vízben (elemző feladat)

Egy-egy kémcsőbe szilárd nátrium-hidroxid-, illetve ammónium-klorid-szemcséket szórunk, majd a kémcsövet az ábrán látható berendezésben rögzítjük. Ezután kevés vizet öntünk a kémcsőben lévő szilárd anyagra, és üvegbottal megkeverjük a rendszert. Megfigyeljük a berendezés U-alakú szárában a folyadékszintek változását!

