



ប្រធានលំហាត់

- I. ក. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមាន $n = 0.2 mol$ មានសំពាធទី $P = 800 kPa$ នៅសីតុណ្ហភាព $127^{\circ}C$ ។ គណនាមាឌនៃឧស្ម័ននេះ។ យក $R = 8.31 J / mol K$
- ខ. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមានចំនួនម៉ូលេគុលសរុប $N = 4 \times 10^{20}$ ម៉ូលេគុល និងមានមាឌ $V = 4 cm^3$ នៅសីតុណ្ហភាព $27^{\circ}C$ ។ គណនាសំពាធនៃឧស្ម័ននោះ ។ យក $k_B = 1.38 \times 10^{-23} J / K$ ។
- II. ឧស្ម័នបរិសុទ្ធមួយមានមាឌ $V = 600 cm^3$ ស្ថិតក្រោមសំពាធ $16.62 atm$ នៅសីតុណ្ហភាព $27^{\circ}C$ ។
- ក. គណនាចំនួនម៉ូលនៃឧស្ម័ននោះ។ យក $R = 8.31 J / mol K$
- ខ. គណនាម៉ាស់សរុបនៃឧស្ម័ន បើវាមានម៉ាស់ម៉ូល $M = 5 g \cdot mol^{-1}$ ។
- គ. បើឧស្ម័នមាន 2×10^{20} ម៉ូលេគុល គណនាម៉ាស់ម៉ូលេគុលនៃឧស្ម័ននេះ។

III.