

**Megoldás.** A karát a nemesfémeknél használatos tömeggegység, 1 karát kb. 0,2 g-mal egyenlő; a kérdéses gyémánt tömege tehát 8,9 g. A szén relatív atomtömege 12, vagyis 12 g szénben található Avogadro-számnyi, azaz  $6,022 \cdot 10^{23}$  szénatom. A szóbanforgó gyémántban a tömeg-aránynak megfelelően kevesebb, kb.  $4,46 \cdot 10^{23}$  szénatom lehet.

()

*Szűcs Gábor* (Révkomárom, Selye J. Gimn., 9. o.t.)