

Megoldás. A karát a nemesfémeknél használatos tömegegység, 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.)