

Anyagszerkezet

1. Az alábbi állítások közül melyik hibátlan?
 - A. Az ammónia molekulatömege 17 g.
 - B. Minden atom tömegszáma egész szám.
 - C. A moláris térfogat mértékegysége $\frac{\text{mol}}{\text{dm}^3}$.
 - D. Az izotópok molekulatömege 1-1 grammal tér el egymástól.
 - E. Az atomban a protonok és neutronok száma mindig egyenlő.

2. A karbonátionban
 - A. 109,5°-osak a kötésszögek.
 - B. csak szigma-kötések vannak.
 - C. 30 db proton és 28 db elektron van.
 - D. 30 db proton és 32 db elektron van.
 - E. 28 db proton és 30 db elektron van.

3. A kénhidrogén
 - A. molekulájában 6 darab elektron alakít ki kovalens kötések.
 - B. molekulájában három darab nemkötő elektronpár található.
 - C. molekulájában a kötésszög kisebb, mint a vízmolekulában.
 - D. molekulája apoláris.
 - E. szilárd halmazállapotú kristályrácsát kovalens kötések tartják össze.

4. A gyémánt és a szilícium-dioxid halmazszerkezetének közös vonása, hogy...
 - A. minden atom négy másik atomhoz kapcsolódik kovalens kötéssel.
 - B. minden kötésszög 109,5°.
 - C. apoláris kovalens kötés a rácsösszetartó erő.
 - D. a szén- és a szilíciumatom kovalens vegyértéke azonos.
 - E. mindkettőben vannak delokalizált π -kötések.