

**A) Szén-dioxid**

**B) Kén-dioxid**

**C) Mindkettő**

**D) Egyik sem**

1. Molekulájában a központi atom kovalens vegyértéke 4.
2. Szilárd halmazában dipólus-dipólus kötés alakul ki a molekulák között.
3. Vízben oldódik, vizes oldata savas kémhatású.
4. A légkörben a vízzel és az oxigénnel végbemenő reakciói révén erős sav keletkezhet belőle.
5. Elemeiből közvetlenül előállítható.
6. 25 °C-on és légköri nyomáson az azonos állapotú klórgáznál nagyobb a sűrűsége.
7. Az élelmiszeriparban is felhasználják.
8. A mészégetés során ez is keletkezik.
9. A természetes vizekbe kerülve eutrofizációt okoz.
10. Kibocsátása – fosszilis energiahordozók égéstermékeként – napjaink jelentős környezeti problémája.

(2022. május)

**Megoldás:** (10 pont)

1. C 2. B 3. C 4. B 5. C 6. D 7. C 8. A 9. D 10. C