

6. Elemző feladat

A táblázatban szereplő tulajdonságok a következő anyagokra vonatkoznak:

- | | | |
|------------|----------------|-----------|
| A) kalcium | B) salétromsav | C) ribóz |
| D) réz | E) kénsav | F) glicin |

Írja be a táblázat második oszlopába egy megfelelő anyag betűjelét, és válaszoljon a feltett kérdésekre is! (Több helyes válasz esetén is elegendő egyetlen anyag megadása!)

Halmazállapota (25°C-on és légköri nyomáson) folyadék:	1.
Ionrácsban kristályosodik:	2.
25°C-on és légköri nyomáson szilárd halmazállapotú, a halmazában kialakuló legerősebb másodrendű kölcsönhatás a hidrogénkötés:	3.
Levegőn állva eloxidálódik:	4.
Nehézfém:	5.
Amfoter, vízzel való reakciójában proton leadására és felvételére is képes:	6.
Az E) tömény vizes oldatában feloldódik, és színes oldat keletkezik:	7.
Tömény sósavval alkotott elegye a királyvíz: - Adja meg a királyvíz egy jellemző felhasználását! (9.)	8.
Vízben oldva gázfejlődés közben lúgos kémhatású oldat keletkezik: - Vízzel való reakciójának egyenlete: (11.)	10.
Ónnal alkotott ötvözeit a képzőművészet szobrok készítésére használja: - Az ötvözet neve: (13.)	12.
Tömény oldata C) - t elszenesíti:	14.
Tömény oldatának hatására a fehérjék irreverzibilisen kicsapódnak oldatukból:	15.

15 pont