

### I.a.



Jellemezze és csoportosítsa a molekula alakja és a kötésszög szerint a felsorolt molekulákat és molekulaionokat!

### I.b.



A felsorolt sókat vízben oldjuk, majd a vizes oldat kémhatását megfelelő indikátorral vizsgáljuk.

**Mit észlelünk és miért?** Megállapításait ionegyenlettel igazolja!

### II.a. és II.b.

A kénsav szerepe szerves vagy szervetlen reakciókban.

Egyenletekkel, magyarázattal; gyakorlati jelentőségük.

### III.

A következő vegyületek ( $\text{CuCl}_2$ ;  $\text{Na}_2\text{SO}_4$ ;  $\text{KI}$ ) vizes oldatát elektrolizáljuk grafit elektródok között.

**Mit észlelünk?** Írja fel az anód- és katódfolyamatok egyenleteit!

