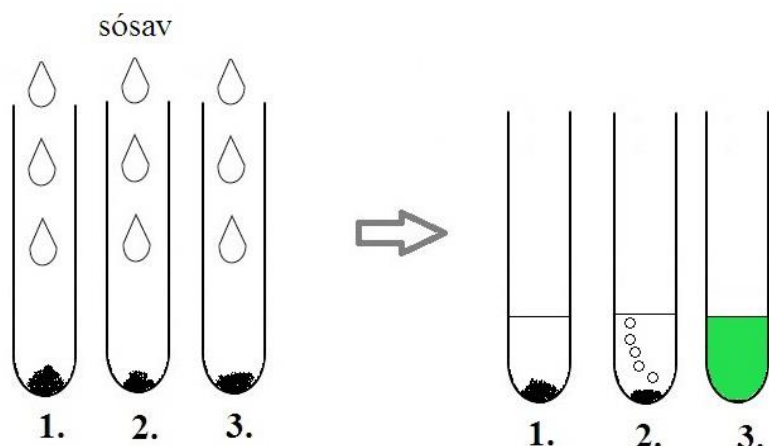


27.
– elvégzendő –

Tapasztalatok:

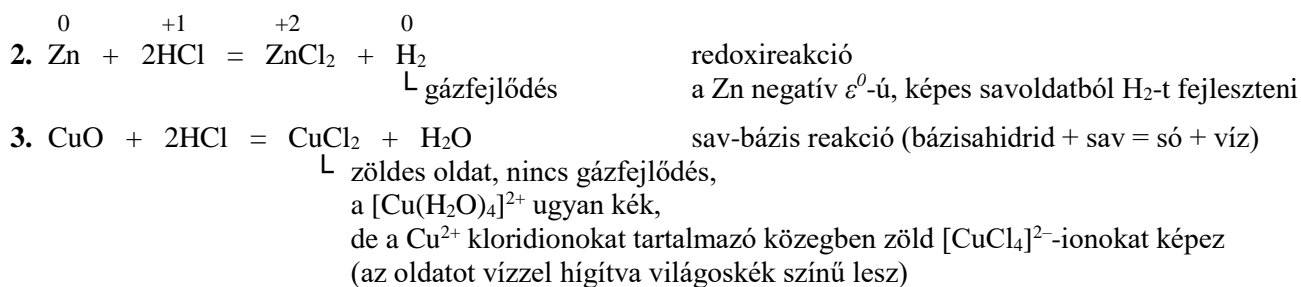


A fekete porokból külön-külön vegyszereskanállal a kémcsövekbe juttatunk egy keveset, majd egy-két ujjnyi sósavat öntünk hozzájuk

1. Az első pornál nem tapasztalunk változást → **grafit**
2. A másodikonál pezsgést tapasztalunk: színtelen, szagtalan gáz fejlődik és színtelen oldat képződik → **cink**
3. A harmadik kémcsőben az oldat színe zöld lesz, pezsgést nem tapasztalunk → **réz(II)-oxid**

Magyarázat:

Sósavat használva a három fekete por közül kettő oldódik, a Zn és a CuO.



1. A C_{gr} – mivel réteges atomrácsos szerkezetű – a sósavban sem fizikailag, sem kémiaiilag nem oldódik.

Fogalmak:

redoxireakció: oxidációs szám-változással járó kémiai reakció

L az atom tényleges (egyszerű ion) vagy névleges (poláris kov. kötés) töltése

standardpotenciál (ε^0 , V): annak a galvánelemnek az elektromotoros ereje, melynek egyik elektródja a vizsgált standard elektród, a másik a standard hidrogénelektrod

sav-bázis reakció: H^+ (azaz p^+)-átmenettel járó reakció

bázisahidrid: bázisból víz elvonásával keletkező vegyület

atomrács: olyan kristályrács, melyben a kovalens kötés a rácsösszetartó erő

komplex: olyan részecske, melyben a központi atom klasszikus vegyértékénél több kötést létesít

pl. $[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_4]^{2+}$ – [tetraakva-réz(II)]-ion

pl. $[\text{CuCl}_4]^{2-}$ – [tetraklorido-kuprát(II)]-ion