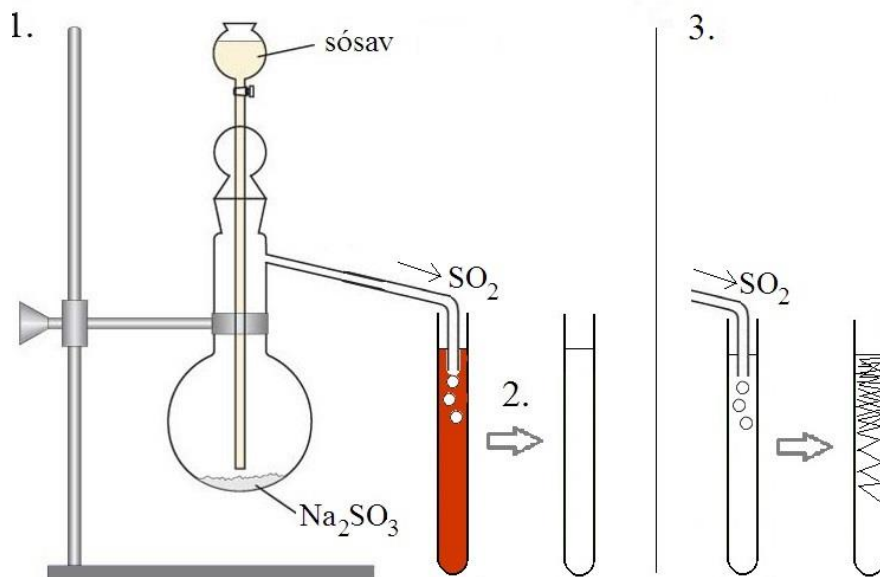


41.

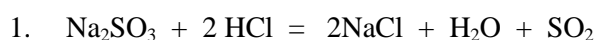
– nem elvégzendő (a tömény sósav, a SO₂ és a H₂S is mérgező) –

Tapasztalatok:

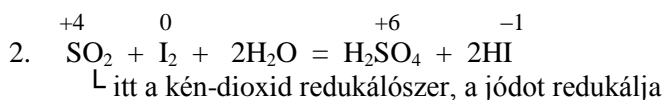
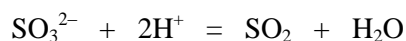


1. Pezsgés, színtelen, szúrós szagú gáz fejlődik
2. A vörösbarna Lugol-oldat elszíntelenedik
3. A színtelen H₂S-oldat opalizálni kezd; fehér, idővel megsárguló csapadék válik ki

Magyarázat:



az erősebb sav kiszorítja sójából a gyengébb és illékonyabb savat



Tanulság: a SO₂ redoxiamfoter – általában redukálószer, de a reakciópartnertől függően oxidálószer is lehet

Fogalmak:

sav-bázis reakció: H⁺-, azaz p⁺-átmenettel járó reakció

redoxireakció: olyan reakció, amely során oxidációs szám-változás történik

redukálószer: olyan anyag, melyek részecskéje a redoxireakcióban elektront ad le

oxidálószer: olyan anyag, melyek részecskéje a redoxireakcióban elektront vesz fel

szinproporció (összearányosulás): olyan redoxireakció, melyben két azonos fajtájú, de különböző oxidációs számú atom közös oxidációs állapotba kerül

csapadék: egy reakció során frissen képződő, az adott oldószerben nem oldódó, onnét szilárd formában kiváló anyag

kolloid: olyan halmazkeverék, melyben a diszpergált részecske mérete 1–500 nm közé esik.
Eredet szerint lehet *lioszol* / *micellás* / *makromolekulás*

lioszol: egy reakció során frissen kivált, de még le nem ülepedett kolloid méretű csapadék