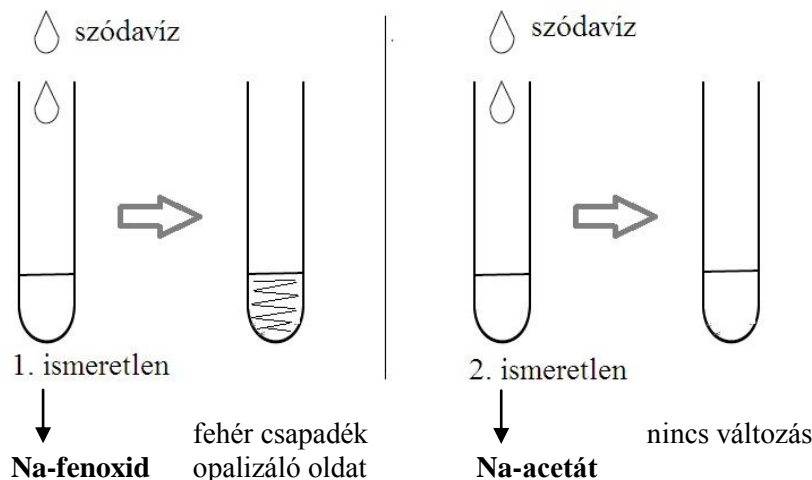


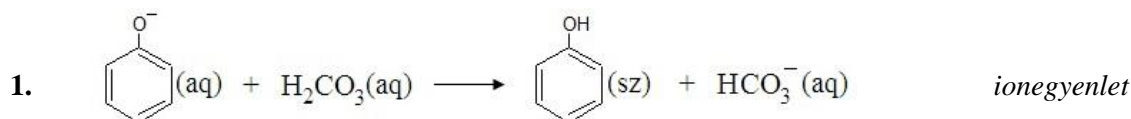
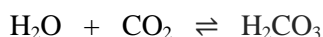
55.

– nem elvégzendő (a C₆H₅OH súlyosan mérgező) –

Tapasztalatok:



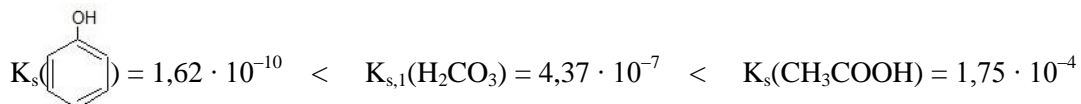
Magyarázat:



Az erősebb sav (a szénsav) a gyengébbet (a fenolt) kiszorítja sójából.

A molekulájában lévő apoláros aromás gyűrű miatt a fenol igen rosszul oldódik vízben, ezért csapadékként kiválik. Ionos jellege miatt a Na-fenoxid sokkal jobban oldódik vízben a fenolnál.

2. Az ecetsav erősebb sav, mint a szénsav, így a CH₃COONa-oldattal semmi változás nem történik.



Fogalmak:

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

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

sav: olyan anyag, mely vízben való oldódása közben H⁺-ionra disszociál (Arrhenius)
H⁺ leadására képes részecske (Brønsted)

gyenge sav: olyan sav, mely még híg vizes oldatban sem disszociál teljes mértékben (savállandója < 10⁻⁴).
A sav erősségét a *savállandóval* jellemezzük. Minél nagyobb a K_s, annál nagyobb mértékben disszociál a sav.



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

fenol / karbolsav (C₆H₅OH): színtelen, temperaszagú, vízben rosszul oldódó szilárd anyag.
Jelentősége: gyógyszer- és festékalapanyag, valamint bakelitet gyártanak belőle

szódabikarbóna (NaHCO₃): fehér, szagtalan, vízben jól oldódó, szilárd anyag.

Jelentősége: sütőpor (a hevítéskor keletkező CO₂ fölfújja a tésztát), gyomorsav lekötése