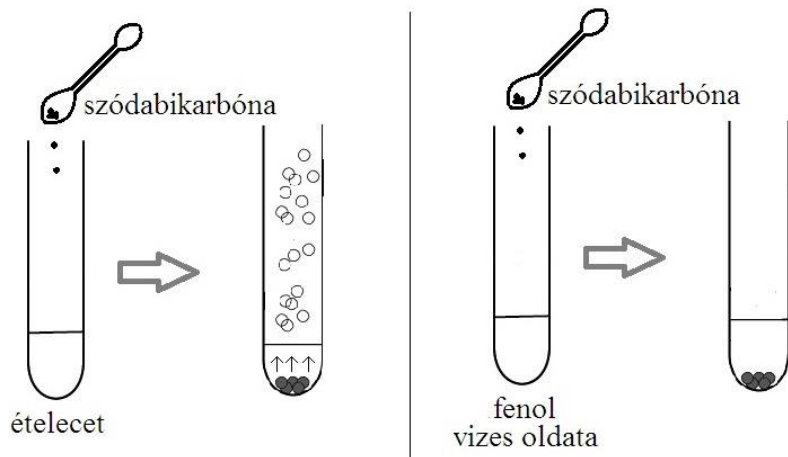


56.

– nem elvégzendő (a C_6H_5OH súlyosan mérgező) –

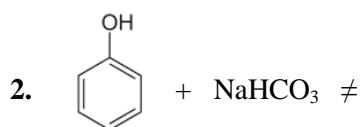
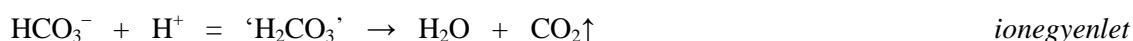
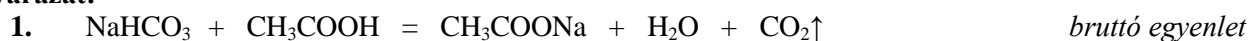
Tapasztalatok:



A szódabikarbóna feloldódik,
pezsgés,
színtelen, szagtalan gáz képződik

Nem történik semmi
(a szódabikarbóna lassú oldódásán kívül)

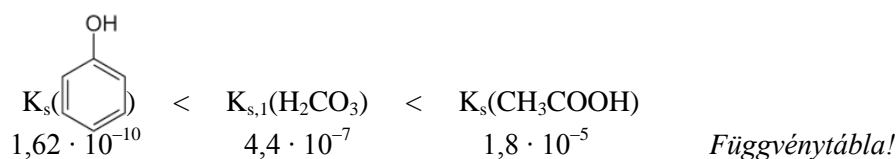
Magyarázat:



A szódabikarbóna ($NaHCO_3$) a szénsav sója. Ez a só a szénsavnál erősebb savval reagál, a gyengébbel viszont nem.

Az erősebb sav kiszorítja sójából a gyengébb és illékonyabb savat.

Saverősség:



Fogalmak:

só: ionvegyület

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

sav (Arrhenius szerint): vizes oldatban disszociáció révén növeli a H^+ -koncentrációt

(Brønsted szerint): H^+ -ion leadására képes anyag / részecske

erős sav: olyan sav, amely vizes oldatban közel teljes mértékben disszociál ($K_s > 1$)

gyenge sav: olyan sav, mely még híg vizes oldatban sem disszociál teljes mértékben ($K_s < 10^{-4}$)

fenol / karbolsav (C_6H_5OH): színtelen, temperaszagú, vízben rosszul oldódó szilárd anyag.

Jelentősége: gyógyszer- és festékalapanyag, valamint bakelitet gyártanak belőle

szódabikarbóna ($NaHCO_3$): fehér, szagtalan, vízben jól oldódó, szilárd anyag.

Jelentősége: sütőpor (a hevítésekor keletkező CO_2 fölfújja a tésztát), gyomorsav lekötése