

5. 5. 2014

Následující nové perličky pocházejí z laboratoří z organické chemie.

Úkol: Napište bod varu etheru.

Odpověď:

1420 °C

Při syntéze kyseliny 2-jodbenzoové z kyseliny 2-aminobenzoové studenti nejdříve diazotují výchozí látku a připravený roztok diazoniové soli vaří se směsí jodidu draselného a kyseliny sírové.

V průběhu tohoto zahřívání unikají z baňky fialové páry, které tuhnou v chladiči. Otázka pro studenty zněla, o jako chemickou látku se jedná. Nesprávné odpovědi byly vskutku rozmanité (nutno podotknout, že asi polovina studentů odpověděla správně „jod“):

KNO_2

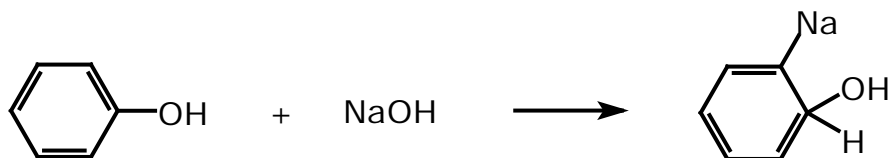
NaSO_3

KHSO_3

jodit amonný

Úkol: Napište chemickou rovnici reakce fenolu s hydroxidem sodným.

Odpověď:

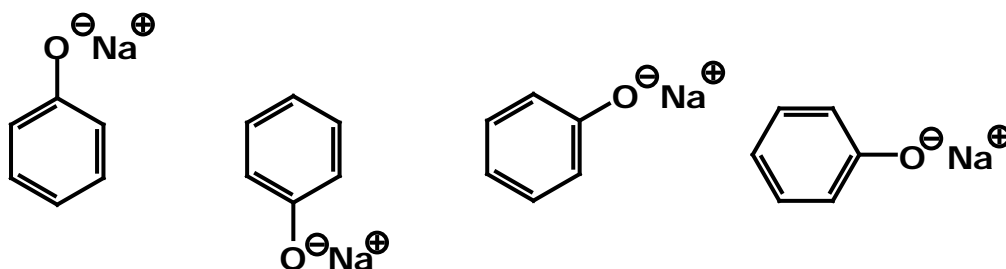


24. 2. 2014

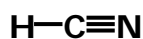
Za poslední semestr jsme opět sebrali několik překvapivých „znalostí“ studentů z oboru jejich vysokoškolského studia, tedy z chemie:

Úkol: Napište rezonanční struktury fenolátu sodného.

Řešení:



Pojmenujte sloučeninu:



Odpověď: Methannitril.

Komentář: Jedná se samozřejmě o správnou odpověď, pojmenování kyanovodíku dle pravidel systematického názvosloví. Ovšem takového znalosti studentů u zkoušky nebývají obvyklé, proto tato odpověď vyvolala u zkoušejícího upřímné překvapení.

Sdělení studenta u zkoušky:

„Kladně nabitý elektron přítomen v jádře.“

Komentář: uvedené sdělení je mj. v rozporu s učivem fyziky v 6. třídě ZŠ.