

CHEMIE - POKUSY

Šárka Kvasilová 9.B, listopad 2020

POKUS 1 - ČIŠTĚNÍ MINCE

POSTUP:

1. Do misky jsem nalila 200 ml lihového octa, nasypala 1 malou lžičku soli a důkladně promíchala.
2. Poté jsem na 5 minut vložila 2 desetikorunové mince (viz foto).
3. Následně jsem mince opláchla pod tekoucí vodou a osušila papírovou utěrkou.
4. Oproti desetikoruně, která nebyla ponořena do octové vody, získaly mince jasnější měděnou barvu (viz foto).

POKUS 1 - ČIŠTĚNÍ MINCE



POKUS 2 - OVOCNÝ ČAJ

POSTUP:

Zalila jsem horkou vodou (1 litr) 2 sáčky ovocného čaje v konvičce. Hotový čaj jsem rozdělila do tří hrnků. Do prvního hrnku jsem nakapala citronovou šťávu, do druhého jsem nasypala kypřicí prášek do pečiva, do třetího jsem nepřidávala nic - porovnávací vzorek.

1. ČAJ S CITRONEM

- Když jsem do čaje nakapala šťávu z poloviny citrónu, čaj zčervenal. Z barvy čaje se dá dle indikátoru pH odečíst, že by mohl mít pH 4. Vnikl KYSELÝ ROZTOK (viz foto).

2. ČAJ S KYPŘÍCÍM PRÁŠKEM

- Když jsem do čaje nasypala kypřicí prášek do pečiva, čaj změnil barvu do zlatavě hnědé. Z barvy čaje se dá dle indikátoru pH odečíst, že by mohl mít pH 7. Vnikl NEUTRÁLNÍ ROZTOK (viz foto).

3. JENOM ČAJ

- Z barvy čaje bez přísad se dá dle indikátoru pH odečíst, že by mohl mít pH 5. Je tak KYSELÝM ROZTOKEM (viz foto).

POKUS 2

ČAJ - S CITRONEM

ČAJ - S KYPŘÍCÍM PRÁŠKEM



ČAJ - POROVNÁVACÍ VZOREK