D:\DATA\Tom\MyData\TFSoft\projekty-02-rozpracovane\GYM-Policka\009-EXPOZ-sablony-prac_listy_a_navody\logo EXPOZ.emfChemie – úloha č. 11

Autor: Tomáš Feltl

Číslo: Téma:

Jméno a příjmení: Datum: Třída:

Skupina č. : Spolupracoval:

Dýchání do vody

Slovníček pojmů

S využitím dostupných zdrojů vysvětlete následující pojmy:

Acidobazický indikátor

Atmosféra

pH

Fenolftalein

Teoretická příprava úlohy

1. Čím je způsobena elektrická vodivost roztoků? Jak takovému roztoku říkáme?
2. Vysvětlete pojem „acidobazická reakce“ a uveďte její konkrétní příklad.
3. Vysvětlete pojem „srážecí reakce“ a uveďte její konkrétní příklad.
4. Co je to tzv. „bod ekvivalence“? Kde se s ním setkáváme?

Vizualizace naměřených dat

Doplňte grafický záznam sledovaných veličin (načrtněte, popř. zkopírujte graf z odpovídajícího SW):

Vyhodnocení experimentu

Popište děje probíhající v rámci našeho experimentu v souvislosti s CO2 (doplňte chemickou rovnici).

Ca(OH)2 + ……… 🡪 ……… + H2O

Kde se můžete „ve velkém“ setkat s látkou, která vzniká ve formě sraženiny?

V jakém čase došlo k barevné změně? O jakou změnu se jedná a čím je způsobena?

Z grafu změny vodivosti odečtěte čas bodu ekvivalence. Jak jste bod rozpoznali?

Jak je možné, že vodivost po dosažení minima opět roste?

Závěr