**Odpoveďový hárok z  PRAXE**

|  |
| --- |
| Štartovné číslo súťažiaceho: |
| Celkový počet pomocných bodov: | Podpis hodnotiteľov: |
| Celkový počet bodov: |
| **Úloha****1.1** | Výpočet objemu NaOH: |
| **Úloha****1.2** | Výpočet hmotnosti hydrogénftalanu draselného: |
| Hmotnosť hydrogénftalanu draselného použitá na prípravu štandardného roztoku  | *m(ST1)* = |
| Výpočet presnej koncentrácie štandardného roztoku: |
| **Úloha****1.3** | Hmotnosť jodičnanu draselného | *m(ST2)* = |
| \*) Rovnica, ktorá vystihuje chemické premeny pri príprave štandardného roztoku jódu:  |
| Výpočet presnej koncentrácie štandardného roztoku jódu: |
| **Úloha****2.1** | Spotreba odmerného roztokuNaOHna štandardizáciu: |
|  |  |  |  |
| Akceptovaná hodnota:***V (ODM1)*=** |
| Rovnica, ktorá vystihuje chemické premeny pri štandardizácii roztoku NaOH\*): |
|  |
| Výpočet presnej koncentrácie odmerného roztoku NaOH: |
| **Úloha****2.2** | Spotreba odmerného roztoku kyseliny askorbovej na štandardizáciu: |
|  |  |  |  |
| Akceptovaná hodnota:***V (ODM2)*=** |
| Rovnicavystihujúca chemické premeny pri štandardizácii roztoku kyseliny askorbovej\*): |
|  |
| Výpočet presnej koncentrácie odmerného roztoku kyseliny askorbovej: |
| **Úloha****3.2** | Objem použitého katexu V = 4,0 cm3 |
| Spotreba odmerného roztoku hydroxidu sodného na stanovenie kapacity katexu: |
|  |  |  |
| Akceptovaná hodnota:***V(KAP) =*** |
| **Úloha****3.3** | Rovnica iónovej výmeny v stechiometrickom tvare \*): |
|  |
| Výpočet kapacity katexu: |
|  |
| **Úloha****4.3** | Hodnoty pH filtrátu pre paralelné stanovenia: |
|  |  |  |
| Akceptovaná hodnota:***pH =*** |
| **Úloha****4.4** | Výpočet koncentrácie a látkového množstva H+ vo filtráte: |
| Prepočet látkového množstva H+ na celý objem vzorky: |
| **Úloha****4.5** | Spotreba odmerného roztoku hydroxidu sodného na paralelné analýzy vzorky: |
|  |  |  |
| Akceptovaná hodnota:***V (VZ) =*** |
| **Úloha****4.6** | Rovnice, ktoré vystihujú chemické premeny na katexe po pridaní vzorky\*): |
| **Úloha****4.7** | Výpočet látkového množstva H+ iónov, ktoré z katexu vytesnili meďnaté a zinočnaté ióny nachádzajúce sa v použitom objeme vzorky: |
| Prepočet na H+, ktoré by sa uvoľnilo, ak by sa použil celý objem vzorky: |
| Porovnanie výsledkov pH-metrického a titračného stanovenia n H+: |
|  |
| **Úloha****5.3** | Spotreba odmerného roztoku kyseliny askorbovej na stanovenie: |
|  |  |  |  |
| Akceptovaná hodnota***V(Cu) =***  |
| **Úloha****5.4** | Spotreba odmerného roztoku kyseliny askorbovej na slepý pokus: |
|  |  |  |  |
| Akceptovaná hodnota***V(SL) =***  |
| **Úloha****5.5** | Zápis rovníc chemických dejov, ktoré sú podstatou stanovenia: |
|  |
| Výpočet látkového množstva a hmotnosti Cu2+ iónov v pôvodnej vzorke: |
| **Úloha****6.1** | Výpočet látkového množstva a hmotnosti Zn2+ iónov v pôvodnej vzorke : |