**Errata**

do zbioru zadań Grażyny Bieniek

 **„Chemia – arkusze. Trening przed maturą 2023 - 2024”**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Arkusz** | **Strona** | **Zadanie** | **Jest:** |  **Powinno być:** |
| II | 16 | 10 inform. | reakcji izomeryzacji heksanu w formę o nazwie 2,2-dimetylobutan | reakcji izomeryzacji 2,2-dimetylo-butanu w formę o nazwie heksan |
| VI | 128 | 25. 4. | brak odpowiedzi  | 4F |
| VII | 129\* | 7\* | odpowiedź do innego zadania |  odpowiedź do zadania 7 poniżej |
| 130 | 14.1.b | 130i chromi | propenal |
| 73 | 25.2. b | aminokwasów | peptydów  |
| 73 | 25.3. a | aminokwasie | peptydzie |
| VIII | 76, 77 | 4.4. | Cr2O72- + 14H+ → 3Cr3+ + 7H2O | Cr2O72- + 14H+ + 6e-→ 3Cr3+ + 7H2O |
| XI | 106 | 4B | HbrO3 | HBrO3 |

**Odpowiedź do zadania 7\*.** (w wydrukowanych kilkunastu pierwszych egzemplarzach)

*n* AgNO3 = 0,025 dm3·0,64 mol·dm-3= 0,016 mol

*n* HCl = 0,03 dm3·1,2 mol·dm-3= 0,036 mol

AgNO3 + HCl → AgCl + HNO3

0,016 mol - 0,016 mol, stąd nie przereagowało 0,02 mola HCl

Na zobojętnienie 0,02 mola HCl zużywa się 0,02 mola NaOH

*c* NaOH=0,02 mola / 0,0187 dm3 = 1,07 mol·dm-3