**ITEMI DE COMPLETARE**

|  |  |
| --- | --- |
| **Domeniul de pregătire profesională** | **Chimie Industrială** |
| **Calificarea profesională** | Tehnician chimist de laborator |
| **Modul** | ANALIZĂ CHIMICĂ CALITATIVĂ ȘI CANTITATIVĂ |
| **Clasa** | a XII-a |

**Scrieţi, pe foaia de lucru, în spaţiul rezervat rezolvării, termenii potriviţi, astfel încât afirmaţiile de mai jos să fie corecte:**

1. Factorul de corecţie este un număr care arată de câte ori o soluţie de concentraţie aproximativă este mai…………(1)……….sau, mai…………(2)………. decât o soluţie de concentraţie exactă.

Nivelul de dificultate: simplu

1. **– diluată; (2) – concentrată**
2. Punctul de echivalenţă este ………(1)……………titrării care corespunde adăugării unei cantităţi de …………(2)………. echivalentă cu cantitatea de probă analizată.

Nivelul de dificultate: simplu

**(1) – momentul; (2) – reactiv**

1. La baza determinărilor volumetrice stă operaţia de ………(1)……….

Nivelul de dificultate: simplu

**(1) – titrare**

1. Soluţiile de concentraţie exactă se prepară cu ajutorul substanţelor ……(1).........

Nivelul de dificultate: simplu

1. **– etalon**
2. La titrarea unei soluții ce conține ioni de magneziu cu o soluţie de ……(1)….... în prezenţă indicatorului ………(2)………, variația culorii este de la roşu la albastru persistent.

Nivelul de dificultate: simplu

**(1)- complexon III/EDTA, (2)- negru eriocrom T**

1. Substanţa etalon folosită la determinarea factorului de corecție al unei soluţii de HCl 0,1N este soluția de ……(1)…... 0,1N care are formula moleculară Na2B4O7·10H2O.

Nivelul de dificultate: simplu

**(1)- borax**

1. Determinarea factorului de corecţie al unei soluţii de …………(1)……… se face cu o soluție de dicromat de potasiu.

Nivelul de dificultate: simplu

**(1)- tiosulfat de sodiu**

1. Sensibilitatea unui …(1)….. este exprimată prin puterea lui de decelare a unei cantităţi …(2)…. de substanţă.

Nivelul de dificultate: simplu

**(1)-reactiv, (2)-minime**

1. Substanța etalon folosită pentru determinarea factorului soluției de hidroxid de sodiu este..............(1).......................

Nivelul de dificultate: simplu

**(1) - acidul oxalic**

1. Pentru măsurarea exactă a volumelor de titrant se folosește .........(1).............. .

Nivelul de dificultate: simplu

**(1)- biureta**