1. **Хімічний диктант «Теоретичні заморочки» або «Вірю – не вірю».**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| № | **Зміст тверджень** | **Так чи ні** |
| **1** | Розчин – це однорідна суміш. | **+** |
| **2** | Томатний сік – це розчин. | **–**  |
| **3** | Компонент, якого в розчині більше, вважають розчинною речовиною. | **\_** |
| **4** | Розчинення – це хімічний процес. | **–**  |
| **5** | Розчинність – це властивість речовин утворювати з іншими речовинами розчини. | **+** |
| **6** | Розведені розчини завжди ненасичені. | **–**  |
| **7** | Розчин, в якому за певної температури дана речовина більше не розчиняється, називають концентрованим.  | **\_** |
| **8** | Розчинність газів з підвищенням температури зростає. | **\_** |
| **9** | Молекули води взаємодіють між собою, утворюючи водневі зв’язки. | **+** |
| **10** | Лікарські препарати застосовують у вигляді розчинів тому, що розчинені речовини швидше засвоюються. | **+** |
| **11** | Масова частка розчиненої речовини виражається в долях або відсотках. | **+** |
| **12** | Масова частка розчиненої речовини є відношенням маси речовини до маси розчину.  | **+** |

1. **Каверзні запитання.**
* Чому річкова, кринична і потала вода мають різний смак? Яка з них найбільш чиста з хімічної точки зору?
* У воду випадково потрапив бензин. Як його можна відокремити від води? Чому у води відчувається запах бензину?
* Чому акваріум не можна заповнювати кип’яченою водою?
1. **Розв’яжіть задачу відповідно до свого варіанту.**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **Варіант** | **m (p. p.)** | **m (H2O)** | **m (розчину)** | **w (р. р.)** |
| **1-й** | **50** | **150** | **?** | **?** |
| **2-й** | **?** | **200** | **250** | **?** |
| **3-й** | **10** | **?** | **500** | **?** |
| **4-й** | **2** | **?** | **?** | **1,5** |
| **5-й** | **?** | **10** | **?** | **10** |
| **6-й** | **?** | **?** | **75** | **4** |