**7 клас**

**Завдання № 1.** Виконайте тести – 10 балів.

***Правильні відповіді на тести №1-4 оцінюються в 1 бал***

1. Укажіть хімічне явище:

***а)******дозрівання гарбуза****;*

*б) перетворення рідкої молочної суміші у морозиво;*

*в) розшарування суміші олії і води;*

*г) згинання срібного дроту.*

2. Позначте чисту речовину:

*а) боксит; в) червоний залізняк;*

*б) магнітний залізняк*; **г)** **алюміній**.

3. В якій із сполук, валентність сполученого з Оксигеном елемента найнижча:

 *а) MgO; б) SO3;*

 *в) Fe2O3;* ***г) Na2O****.*

4. Обчисліть та позначте відносну молекулярну масу калій сульфіду К2S:

*а) 101; б) 100; в) 72* ***г)******110****.*

***Правильні відповіді на тести №5-6 оцінюються в 3 бали***

5. Розглянь малюнок і визнач, в якому з прямокутників (а, б, в, г, д) зображено прості речовини, складні речовини, суміш речовин, чисті речовини.



6. Обчисліть та позначте масову частку Оксигену в кальцій оксиді:

*а) 28,2%;* ***б)******28,6%;*** *в) 28,8%; г) 28,4%.*

**Завдання № 2.** Запиши формули хлоридів і оксидів одно-, дво- і тривалентних металів. Зазнач назву кожної сполуки. (6 балів)

**Завдання № 3.** Відносна молекулярна маса оксиду елемента І групи періодичної системи дорівнює 94. Визнач елемент, запиши його символ і назву. **(6 балів)**

**Завдання 4.** Виведи формулу речовини, якщо відомо, що масова частка Барію в ній становить 69,54 %, Карбону – 6,1% і Оксигену – 24,36%. **(8 балів)**

**Завдання № 5.** Яку масу заліза можна добути з червоного залізняку масою 2 т, якщо масова частка Fе2O3 становить 70 % (можливими втратами знехтувати)? **(8 балів)**

**Завдання №  6.** Невідомий газоподібний оксид (н.у.) має густину за повітрям 1,517. Знайти масу зразка цього газу об’ємом 156,8 л.

* Який це газ?
* Як його кількість впливає на екологічний стан Світу?
* Як називають цей газ у твердому стані?
* Що відбувається при нагріванні твердого зразка цього газу? .(**12 балів)**