

### Результати очного туру з хімії

Список учасників	Навчальний заклад	Номер завдання																			Σ
		1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	
Готинчан Андрій	Чернівецький ліцей № 1	2	2	2	2	2	4	2	6	6	6	6	6	6	6	6	12	6	6	12	<b>100</b>
Пиптюк Олександра	Чернівецький ліцей № 3	2	2	2	0	0	4	2	6	6	6	6	6	6	6	6	12	6	3	12	<b>93</b>
Грабштейн Євген	Чернівецький ліцей № 3	0	2	2	2	2	4	0	6	6	6	6	6	6	3	6	12	6	5	12	<b>92</b>
Левицька Олександра	Староушицька спец.школа I-III ст. екологічного напрямку	2	2	1,5	2	2	4	2	6	5,5	5,5	6	6	6	6	6	12	4,5	1,5	9,5	<b>90</b>
Гринів Євген	Бучацький колегіум ім. Св. Йосафата	<b>Не з'явився</b>																			
Русу Кароліна	Глибоцька гімназія	<b>Не з'явилася</b>																			
Лаюк Денис	Мигівський НВК	<b>Не з'явився</b>																			
Єнакакі Марія		<b>Не з'явилася</b>																			
<b>Максимальна кількість балів</b>		<b>2</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>2</b>	<b>4</b>	<b>2</b>	<b>6</b>	<b>6</b>	<b>6</b>	<b>6</b>	<b>6</b>	<b>6</b>	<b>6</b>	<b>6</b>	<b>12</b>	<b>6</b>	<b>6</b>	<b>12</b>	<b>100</b>

## ПРАВИЛЬНІ ВІДПОВІДІ ТА РОЗБАЛОВКА

№ завдання	1	2	3	4	5	6	7	8
правильна відповідь	В	Г	А	Б	Г	Б	Б	В
бали	2	2	2	2	2	4	2	6

### I. Завдання, які містять чотири варіанти відповідей.

№ завдання	9	10	11	12
правильна відповідь	А3, Б4, В 1	А2, Б4, В1	А4, Б3, В5, Г2	А1, Б2, В3, Г4
бали	6	6	6	6

### II. Завдання на відповідність.

№ завдання	13	14	15
правильна відповідь	1В, 2Г, 3А, 4Б	1Б, 2В, 3А, 4Г	1Г, 2Б, 3В, 4А
бали	6	6	6

### III. Завдання на правильну послідовність.

#### IV. Завдання на розв'язок задач.

16. Знайдіть формулу газу, який застосовували під час першої світової війни як отруйну речовину, якщо масові частки елементів, що складають його, становлять: Карбону – 12,12 %; Оксигену – 16,16 %; Хлору – 71,72 %. **(12 балів)**

Відповідь: формула газу  $\text{COCl}_2$ .

17. Із скількох атомів складаються в пароподібному стані молекули ртуті, якщо відносна густина цих парів за повітрям становить 6,92? **(6 балів)**

Відповідь: молекули Ртуті в пароподібному стані складаються з одного атома (одноатомні молекули).

18. Через розчин ацетатної кислоти масою 150 г пропустили амоніак об'ємом 4,48 л (н.у.). Визначте масову частку ацетатної кислоти в одержаному розчині, якщо у вихідному розчині масова частка кислоти дорівнювала 20 %. **(6 балів)**

Відповідь: масова частка ацетатної кислоти в одержаному розчині 11,7 %.

19. У 200 см<sup>3</sup> води розчинили 10 г пентагідрату купрум (II) сульфату. Розрахуйте масову частку солі в отриманому розчині. **(12 балів)**

Відповідь:  $\omega(\text{CuSO}_4) = 3,05\%$  ( $\approx 3\%$ ).