

## Підсумкова контрольна робота з хімії

### 9 клас

(У завданнях 1–20 виберіть правильну відповідь і позначте її у бланку відповідей)

**1. Укажіть хімічну формулу лугу.**

А КОН

Б Са(ОН)<sub>2</sub>

В Cu(ОН)<sub>2</sub>

Г Al(ОН)<sub>3</sub>

**2. Яка із хімічних реакцій відбувається найповільніше?**

А вибух метану

Б утворення кам'яного вугілля

В згіркнення вершкового масла

Г горіння деревини

**3. Який спирт є багатоатомним?**

А Бутанол

Б Етанол

В Гліцерол

Г Пентанол

**4. Укажіть простий катіон.**

А PO<sub>4</sub><sup>3-</sup>

Б NH<sub>4</sub><sup>+</sup>

В Br<sup>-</sup>

Г Al<sup>3+</sup>

**5. Яке твердження описує хімічну реакцію між магнієм і хлоридною кислотою?**

А реакція заміщення

Б реакція обміну

В реакція розкладу

Г реакція сполучення

**6. Укажіть валентність Сульфуру в оксиді SO<sub>3</sub>.**

А IV

Б VI

В III

Г II

**7. Укажіть елементи побічних підгруп: 1)P; 2)Ca; 3)Cr; 4)Ag; 5)F; 6)Fe**

А 3; 4; 6

Б 1; 5

В 1; 2; 5

Г 3; 4

**8. Укажіть пару аніонів: 1)SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>; 2)Al<sup>3+</sup>; 3)Cu<sup>2+</sup>; 4)NO<sub>2</sub><sup>-</sup>; 5)Zn; 6)Li**

А 5; 6

Б 1; 4

В 4; 5

Г 2; 3

**9. Метанова кислота та мурашина кислота є:**

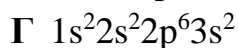
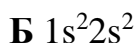
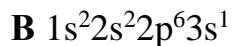
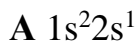
А гомологами

Б ізомерами

В однією і тією ж речовиною

Г вуглеводами

**10. Укажіть електронну формулу атома Магнію.**



**11. Укажіть хімічну формулу основного оксиду.**



**12. Найсильнішим окисником поміж зазначених елементів є**

А Хлор

В Бром

Б Гідроген

Г Флуор

**13. Етан – це**

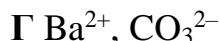
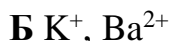
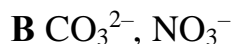
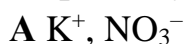
А ненасичений вуглеводень.

В простий вуглевод.

Б ароматичний вуглеводень.

Г насичений вуглеводень.

**14. Які йони беруть участь у хімічній реакції між калій карбонатом і барій нітратом у водному розчині?**



**15. Укажіть об'єм (л) метану, для повного окиснення якого витрачено кисень об'ємом 4 л (об'єми газів виміряно за однакових умов).**

А 12

В 8

Б 4

Г 2

**16. Який колір матиме універсальний індикаторний папірець у водному розчині натрій гідроксиду?**

А жовтий

В червоний

Б зелений

Г синій

**17. Укажіть співвідношення між об'ємами етену й кисню в реакції повного окиснення.**

А 1 : 2

В 4 : 1

Б 2 : 1

Г 1 : 3

**18. Скільки електронів у йоні Кальцію?**

А 10

В 22

Б 20

Г 18

**19. Яка реакція середовища водного розчину барій гідроксиду?**

А слабокисла

В нейтральна

Б кисла

Г лужня

**20. Укажіть необоротну реакцію.**

А утворення амоніаку з простих речовин

Б термічне розкладання крейди

В гідратація етену

Г взаємодія літій гідроксиду з ортофосфатною кислотою

**21. Установіть тип кристалічної ґратки у речовині кремній (IV)оксид – SiO<sub>2</sub>**

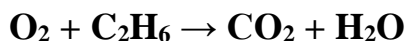
А металічна

В йонна

Б молекулярна

Г атомна

**22. Установіть відповідність між схемою та типом хімічної реакції:**



А реакція обміну

В реакція заміщення

Б реакція розкладу

Г реакція повного окислення

**23. Оберіть органічну речовину:**

А H<sub>2</sub>O

В CO<sub>2</sub>

Б Ca(OH)<sub>2</sub>

Г C<sub>6</sub>H<sub>6</sub>

**24. Установіть, який із атомів хімічних елементів має більший радіус?**

А С

В О

Б Sr

Г Ва

*(Завдання 25–27 передбачають складання хімічних рівнянь, опис спостережень, розв'язування задач)*

**25. Складіть рівняння реакції, що ілюструє якісну реакцію на сульфат-аніон.**

Запишіть його у повній і скороченій йонних формах.

**26. Підберіть коефіцієнти в рівнянні окисно-відновної реакції методом електронного балансу. Визначте окисник та відновник, процеси окиснення та відновлення, суму всіх коефіцієнтів:**  $\text{NH}_3 + \text{OF}_2 \rightarrow \text{N}_2 + \text{HF} + \text{H}_2\text{O}$

**27. Знайдіть об'єм водню за нормальних умов, що утвориться після взаємодії кальцію і метанолу масою 24 г.**

Бланк відповідей

**ПІДСУМКОВА КОНТРОЛЬНА РОБОТА**  
**з хімії**  
**за курс базової загальної середньої освіти**  
**екстерна 9 класу**

Краматорської загальноосвітньої школи І-ІІІ ступенів № 8  
Краматорської міської ради

ПІБ \_\_\_\_\_ Дата \_\_\_\_\_

	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	16	17	18	19	20	21	22	23	24
А																								
Б																								
В																								
Г																								

25. \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

26. \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_

27. \_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_  
\_\_\_\_\_