

Бланк відповідей

(потрібно заповнити та надіслати на пошту учителю Sevochub@gmail.com)

Підсумкова Р О Б О Т А

з хімії

екстерна 9 класу

Економіко-гуманітарного ліцею № 8 імені Василя Стуса

Краматорської міської ради Донецької області

2019-2020 н.р.

ПІБ _____

	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. _____

Завдання підсумкової роботи з хімії / 9 клас

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

1. Укажіть хімічну формулу амфотерної основи.

А $\text{Al}(\text{OH})_3$

В $\text{Cu}(\text{OH})_2$

Б $\text{Ca}(\text{OH})_2$

Г NaOH

2. Яка із хімічних реакцій відбувається найшвидше?

А вибух метану

В згіркнення вершкового масла

Б утворення кам'яного вугілля

Г горіння деревини

3. Який спирт є багатоатомним?

А Гліцерол

В Метанол

Б Бутанол

Г Пентанол

4. Укажіть складний катіон.

А PO_4^{3-}

В Br^-

Б NH_4^+

Г Al^{3+}

5. Яке твердження описує хімічну реакцію між основою і кислотою?

А реакція заміщення

В реакція розкладу

Б реакція обміну

Г реакція сполучення

6. Укажіть валентність Сульфуру в кислоті H_2SO_3 .

А VI

В III

Б IV

Г II

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

А 3; 4; 6

В 1; 2; 5

Б 1; 5

Г 3; 4

8. Укажіть пару молекул: 1) SO_3^{2-} ; 2) Al^{3+} ; 3) Cu^{2+} ; 4) NO_2 ; 5) H_2 ; 6)Li

А 5; 6

В 4; 5

Б 1; 4

Г 2; 3

9. Метанова кислота та мурашина кислота є:

А гомологами

В однією і тією ж речовиною

Б ізомерами

Г вуглеводами

10. Укажіть електронну формулу атома Хлору.

А $1s^2 2s^1$

В $1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$

Б $1s^2 2s^2 p^5$

Г $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 p^5$

11. Укажіть хімічну формулу основного оксиду.

А CH_4

В CO_2

Б NH_3

Г MgO

12. Найсильнішим окисником поміж зазначених елементів є

А Хлор

В Бром

Б Гідроген

Г Флуор

13. Етен – 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?

А Ba^{2+} , CO_3^{2-}

В CO_3^{2-} , NO_3^-

Б K^+ , Ba^{2+}

Г K^+ , NO_3^-

15. Укажіть об'єм (л) метану, для повного окиснення якого витрачено кисень об'ємом 2 л (об'єми газів виміряно за однакових умов).

А 1

В 3

Б 2

Г 4

16. Який колір матиме метилоранж у водному розчині барій гідроксиду?

А малиновий

В червоний

Б жовтий

Г синій

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

А 1 : 2

В 4 : 1

Б 1 : 3

Г 2 : 1

18. Скільки електронів у йоні Калію?

А 10

В 22

Б 18

Г 20

19. Яка реакція середовища водного розчину натрій хлориду?

А слабокисла

В нейтральна

Б кисла

Г лужня

20. Укажіть необоротну реакцію.

А утворення амоніаку з простих речовин

Б термічне розкладання крейди

В взаємодія натрій гідроксиду з сульфатною кислотою

Г гідратація етену

21. Установіть тип кристалічної ґратки у речовині кремній (IV)оксид – SiO₂

А йонна

В атомна

Б молекулярна

Г металічна

22. Установіть відповідність між схемою та типом хімічної реакції:



А реакція обміну

В реакція приєднання

Б реакція розкладу

Г реакція заміщення

23. Оберіть органічну речовину:

А H₂O

В C₆H₁₂O₆

Б Ca(OH)₂

Г CO₂

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

А С

В Ва

Б Sr

Г О

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

25. Складіть рівняння реакції, що ілюструє якісну реакцію на хлорид-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: $\text{C} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CO}_2 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

27. 85 г натрій силікату розчинили у 600 г води. Знайдіть масову частку (%) солі в отриманому розчині. Відповідь округліть до десятих.

(Заповнений бланк відповідей потрібно надіслати на пошту учителю Sevochub@gmail.com).