

<b>Пән</b>	Химия
<b>Мұғалім</b>	Дюсембаева Айгүл
<b>Мектеп, сынып</b>	Павлодар облысы, Ақсу қаласы, Қызылжар селолық округі, Сарышығанақ ауылының орта мектебі



**1. Мыс (II) оксидінде мыс пен оттегі атомы қандай массалық қатынаста болады?**

- A) 6: 5
- B) 2:5
- C) 8:1
- D) 3: 4
- E) 4: 1

**2. Заттың салыстырмалы молекулалық массасын есептеу үшін ... білу керек.**

- A) элементтердің валенттігін
- B) заттың агрегат күйін
- C) элементтердің атомдық массасын
- D) заттың балқу температурасын
- E) элементтердің периодтық жүйедегі орнын

**3. Барлық бейорганикалық күрделі заттар – ... болып ... класқа бөлінеді.**

- 1) бейметалдар
- 2) тұздар
- 3) оксидтер
- 4) металдар
- 5) қышқылдар
- 6) негіздер

а) екі б) үш в) төрт г) бес д) алты

А) 1, 4; а.

В) 1, 2, 3, 4, 5, 6; д.

С) 2, 3, 4; б

Д) 2, 3, 5, 6; в

Е) 2, 3, 4, 5, 6; г

**4. Атомдағы қай бөлшек зарядсыз?**

1) протон

2) нейтрон

3) электрон

А) 1, 2

В) 3

С) 2, 3

Д) 2

Е) 1, 3

**5. Қай қосылыстың құрамында масса бойынша 50% оттегі бар?**

А)  $H_2O$

В)  $H_2CO_3$

С)  $NaOH$

Д)  $KHC$

Е)  $SO_2$

**6. Көмір жанғанда 33520 кДж жылу бөлінді, қанша грамм көмір жанғанын табыңдар ( $C+O_2=CO_2 +402.24$  кДж )**

А) 1010,00

В) 1111,50

С) 950,85

Д) 1000,00

Е) 997,27

**7. Таза зат үшін тиісті қасиеттер:**

- 1) Таза заттың құрамы тұрақты болады.
- 2) Таза заттың құрамындағы элементтерді физикалық әдіспен бөліп алуға болады.
- 3) Таза заттың құрамындағы элементтерді химиялық әдіспен бөліп алуға болады.
- 4) Таза заттың құрамы тұрақсыз болады.
- 5) Таза зат алу үшін істетілген бастапқы заттар өз қасиеттерін сақтайды.

А) 4, 5

В) 1, 2, 4

С) 1, 3

Д) 2, 3, 4

Е) 2, 5

**8. Мыналардан -... сұйық отынға жатады**

- 1) тас көмір
- 2) керосин
- 3) табиғи газ
- 4) ағаш
- 5) бензин
- 6) шымтезек
- 7) солярка
- 8) слонөц

А) 1, 3, 5

В) 2, 3, 4, 8

С) 2, 4, 6

Д) 2, 5, 7

Е) 1, 6, 7, 8

**9. 3 моль бертолле тұзы толық термиялық ыдырағанда ... моль оттегі түзіледі.**

А) 4,00

В) 3,50

С) 5,00

Д) 4,50

Е) 2,50

**10. 48 гр оттек алу үшін калий перманганатының қандай массасы(г) қажет:**

А) 425,65

В) 316,00

С) 475,25

Д) 355,00

Е) 474,00

**11. Көлемі 100 литр (қ.ж) сутектің массасын (г) табыңдар:**

А) 8,93

В) 10,18

С) 8,48

Д) 9,82

Е) 7,13

**12. Қатты заттардың майда бөлшектері су молекулаларының арасына біркелкі таралған жүзгіндер қалай аталады?**

А) суспензиялар

В) нағыз ерітінділер

С) эмульсиялар

Д) коллоидты ерітінділер

Е) гомоген ерітінді

**13. 50 грамм 15%-тік сілті ерітіндісін дайындау үшін қанша грамм NaOH және H<sub>2</sub>O алу керек?**

А) 40,00 г NaOH; 10,00 г H<sub>2</sub>O

В) 25,50 г NaOH; 24,50 г H<sub>2</sub>O

С) 7,50 г NaOH; 42,50 г H<sub>2</sub>O

Д) 42,50 г NaOH; 7,50 г H<sub>2</sub>O

Е) 32,50 г NaOH; 17,50 г H<sub>2</sub>O

**14. Полярлығы күшті қосылыс:**

А) HF

В) HI

С) HCl

Д) H<sub>2</sub>O

Е) HBr

**15. Гематиттің формуласы:**

А) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

В) SiO<sub>2</sub>

С) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Д) SO<sub>3</sub>

Е) CO<sub>2</sub>

**16. «Гилинозём»-нің формуласы:**

А) Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

В) Ca(OH)<sub>2</sub>

С) Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub>

Д) CaO

Е) Fe<sub>3</sub>O<sub>4</sub>

**17. Молекулалық массалары өзара тең болған оксидтер:**

1) Na

2) Cu(II)

3) S (IV)

4) Ca

5) S(VI)

A) 2,5

B) 2,3,4

C) 1,3

Д) 1,4,5

Е) 4,5

**18. Натрий сульфатының 40%-ды 300 г ерітіндісін даярлау үшін қанша тұз және су (г) қажет?**

A) 100; 200

B) 120; 180

C) 150; 150

Д) 130; 170

Е) 160; 140

**19. Натрий фосфатындағы химиялық байланыстар саны:**

A) 10

B) 8

C) 9

Д) 11

Е) 5

20. Мырыш купаросында  $Zn SO_4 \cdot n H_2O$  сусыз тұздың масса үлесі 56,097 %, формуладағы «n» нің мәнін табыңдар.

- A) 9
- B) 7
- C) 8
- D) 5
- E) 6

21. Мына заттарды:  $Cu(OH)_2$ ,  $P_2O_5$ ,  $HPO_3$ ,  $Ca(NO_3)_2$ ,  $ZnO$ ,  $Na_2CO_3$ ,  $CaO$ ,  $HBr$ ,  $KOH$ ,  $H_2SO_3$ ,  $Fe(OH)_3$ ,  $CuO$  кестесінің сәйкес бағандарына орналастырыңдар:

оксидтер	негіздер	қышқылдар	тұздар

22. Көмірсулардың қандай формула екенін сәйкестіріп жаз.

глюкоза	$C_{12}H_{22}O_{11}$
сахароза	$(C_6H_{10}O_5)_n$
крахмал	$C_6H_{12}O_6$

23. Органикалық химияда негізі қағидаларын , теориялар ашқан ғалымдарды сәйкестіру

Йенс Якоб Берцелиус	Изомерлену құбылысын зерттеген ғалым
Александр Михайлович Бутлеров	Бензол молекуласының циклді пішінін ұсынған ғалым
Велер Фридрих	«Органикалық химия» деген терминді ғылымға енгізген
Кекуле Фридрих Август	Төртхлорлы көміртекті элементтерден синтездеуге болатынын (1843 ж) дәлелдеген ғалым
Кольбе Адольф Вильгельм	Химиялық құрылыс теориясын жасап, органикалық химияның негізін қалады

24. Органикалық формулаларды тап.

$CH_3Cl$	дихлорметан
$CH_2Cl_2$	тетрахлорметан
$CHCl_3$	хлорметан

CCL4	трихлорметан
------	--------------

**25. Көмірсутектердің формуласын сәйкестірі.**

Циклоалкандар	$CH_2=CH-CH_3$
Алкандар	$C_nH_{2n-2}$
Алкиндер	$CH_3-CH_2-CH_3$
Алкендер	$CH_2=CH-CH=CH_2$
Алкадиендер	$C_nH_{2n}$

**26. Алкендердің формуласын сәйкестендірі:  $C_nH_{2n}$ .**

Молекулалық формуласы	Атауы
$C_5H_{10}$	Октен (октилен)
$C_8H_{16}$	Пентен (амилен)
$C_{10}H_{20}$	Пропен (пропилен)
$C_3H_6$	Гептен (гептилен)
$C_7H_{14}$	Децен (децилен)

**27. Қышқылдардың атауы мен формуласын белгілеу.**

Хлорлылау	$HClO_4$
Хлорлы	$HClO$
Хлорлау	$HClO_3$
хлор	$HClO_2$

**28. Белоктардың организмде атқаратын қызметін сәйкестендірі.**

серпімділік	Әр түрлі заттарды тасымалдайды
тасымалдаушы	Алмасу процестерін реттейді
қорғағыштық	Организмді энергиямен қамтамасыз етеді
Энергетикалық қуат көзі	Клетканың құрлыс материалы
реттеушілік	Бөтен заттарды зиянсыздандырады

**29. Оттының жіктелуі:**

- |            |   |
|------------|---|
| 1. Қатты – | 1. мұнай, бензин, керосин.                              |
| 2. Сұйық – | 2. мұнайға серік газдар, генератор газдары, табиғи газ. |
| 3. Газ –   | 3. ағаш, шымтезек, қоңыр көмір, тас көмір.              |



**30. Көмірсулардың табиғатта түзілуі, қайсы-қай көмірсуларға жататынын сәйкестендіру:**

- |                   |                             |
|-------------------|-----------------------------|
| 1. Моносахаридтер | 1. крахмал,целлюлоза.       |
| 2. Дисахаридтер   | 2. глюкоза,фруктоза,рибоза. |
| 3. Полисахаридтер | 3. сахароза.                |

**Тесттік сұрақтардың жауаптары:**

1-Е

2-Е

3-Д

4-Д

5-С

6-Д

7-С

8-Д

9-Д

10-Е

11-А

12-А

13-С

14-А

15-С

16-С

17-А

18-В

19-В

20-В

21-

оксидтер	негіздер	қышқылдар	тұздар
$P_2O_5$ . $ZnO$ . $CaO$ . $CuO$	$Cu(OH)_2$ . $KOH$ . $Fe(OH)_3$	$HPO_3$ . $HBr$ . $H_2SO_3$	$Ca(NO_3)_2$ . $Na_2CO_3$

22-

глюкоза	$C_6H_{12}O_6$
сахароза	$C_{12}H_{22}O_{11}$
крахмал	$(C_6H_{10}O_5)_n$

23-

Йенс Якоб Берцелиус	«Органикалық химия» деген терминді ғылымға енгізген
Александр Михайлович Бутлеров	Химиялық құрлыс теориясын жасап, органикалық химияның негізін қалады
Велер Фридрих	Изомерлену құбылысын зерттеген ғалым
Кекуле Фридрих Август	Бензол молекуласының циклді пішінін ұсынған ғалым
Кольбе Адольф Вильгельм	Төртхлорлы көміртекті элементтерден синтездеуге болатынын (1843 ж) дәлелдеген ғалым

24-

$CH_3Cl$	хлорметан
$CH_2Cl_2$	дихлорметан
$CHCl_3$	трихлорметан
$CCl_4$	тетрахлорметан

25-

Циклоалкандар	$C_nH_{2n}$
Алкандар	$CH_3-CH_2-CH_3$
Алкиндер	$C_nH_{2n-2}$
Алкендер	$CH_2=CH-CH_3$
Алкадиендер	$CH_2=CH-CH=CH_2$

26-

Молекулалық формуласы	Атауы
$C_5H_{10}$	Пентен(амилен)
$C_8H_{16}$	Октен(октилен)
$C_{10}H_{20}$	Децен(децилен)

C3H6	Пропен(пропилен)
C7H14	Гептен(гептилен)

**27-**

Хлорлылау	HClO
Хлорлы	HClO2
Хлорлау	HClO3
хлор	HClO4

**28-**

серпiмдiлiк	Клетканың құрлыс материалы
тасымалдаушы	Әр түрлi заттарды тасымалдайды
қорғағыштық	Бөтен заттарды зиянсыздандырады
Энергетикалық қуат көзi	Организмдi энергиямен қамтамасыз етедi
реттеушiлiк	Алмасу процестерiн реттейдi

**29-**

- |           |   |
|-----------|---|
| 1. Қатты- | 2. мұнай, бензин, керосин.                              |
| 2. Сұйық- | 3. мұнайға серік газдар, генератор газдары, табиғи газ. |
| 3. Газ-   | 1. ағаш, шымтезек, қоныр көмір, тас көмір.              |

**30-**

- |                   |                               |
|-------------------|-------------------------------|
| 1. Моносахаридтер | 3. крахмал, целлюлоза.        |
| 2. Дисахаридтер   | 1. глюкоза, фруктоза, рибоза. |
| 3. Полисахаридтер | 2. сахароза.                  |