7-sinf Kimyo I-v

1. Kimyo fani nimani o`rganadi? A). Moddalarning tuzilishi. B). Moddalarning bi-biriga aylanishini; C). Kimyoviy qonuniyatlarni; D). Moddalarning xossalari, tuzilishi va bir-biriga aylanishini.

2. Atom-molekulyar ta`limotning asosiy xolatlari: A). Modda uning kimyoviy xossalarini o`zida saqlovchi eng kichik zarrasi bo`lgan molekulalardan tashkil topgan. B).Molekulalar atomlardan tashkil topgan. C). Molekulalar fizik hodisalarda o`zgarmay qolsa-da, kimyoviy hodisalarda parchalanib ketadi. D).Yuqoridagilarning barchasi.

3. Molekula nima? A). Moddaning kimyoviy xossalarini o`zida saqlovchi eng kichik bo`lagi; B). Moddaning fizik xossalarini o`zida saqlovchi eng kichik bo`lagi; C). Moddani tashkil etuvchi atomlar guruhi; D). Moddani tashkil qiluvchi elektronlar guruhi.

4. Kimyoviy element nima? A). Atomlarning muayyan turi; B). Molekulani tashkil etuvchi bo`lak; C). Atomni tashkil etuvchi qism. D). Moddani tashkil etuvchi bo`lak.

5. Nisbiy atom massa nima? A). Element atomi massasi uglerod atomi massasidan necha marta og`irligini ko`rsatuvchi kattalik; B). Element atomi massasi uglerod atomi massasini 1/12 qismidan qancha og`irligini ko`rsatuvchi kattalik; C). Element atomi massasi uglerod atomi massasini 1/24 qismidan qancha og`irligini ko`rsatuvchi kattalik; D). Element atomi massasi uglerod atomi massasini 1/3qismidan qancha og`irligini ko`rsatuvchi kattalik;

6.Allotropiya nima? A). Bir element atomlaridan turli oddiy moddalarning hosil bo`lishi; B). Bir molekuladan turli oddiy moddalarning hosil bo`lishi; C). Bir murakkab moddadan turli oddiy moddalarning hosil bo`lishi; D). Ikki element atomlaridan turli oddiy moddalarning hosil bo`lishi.

7. Kimyoviy formula nima? A). Modda tarkibining kimyoviy belgilar va kerak bo`lsa(zarurat bo`lsa) indekslar bilan ifodalanishi; B). Modda tarkibining kimyoviy belgilar bilan ifodalanishi; C). Modda tarkibining indekslar bilan ifodalanishi; D). Modda tarkibining atomlar yordamida ifodalanishi;

8. Kimyoviy reaksiyalarda quyidagi parametrlardan qaysi biri doimo o`zgarmay qoladi? A). Bosim; B). Hajm; C). Harorat; D). Massa.

9. Kimyoviy reaksiya natijasida... A). Reaksiyada ishtirok etayotgan moddalar massalari yig`indisi o`zgarmay qoladi; B). Reaksiyaga kirishayotgan moddalar tarkibidagi atomlar saqlanib qoladi; C). Reaksiyaga kirishayotgan moddalar tarkibidagi atomlar soni yig`indisi, hosil bo`lgan moddalar tarkibidagi atomlar soni yig`indisiga teng bo`ladi; D). ABC javoblar to`g`ri;

10. Avogadro doimiysining son qiymati nechaga teng? A). 6,02\*1023; B). 101,325; C). 1,66\*16-24g; D). 8,314.

11. Kislorodning nisbiy atom massasi 15,999 ga teng. Kislorod atomining haqiqiy massasini toping. A). 26.667\*10-24g; B). 12,667\*10-24g; C). 12,667\*10-24g; 22,667\*10-24g; D). 28,777\*10-24g;

12. Kislorod laboratoriyada quyidagi moddalarning qaysilaridan olinadi:1-havo; 2-KMnO4; 3-FeO; 4-KClO3; 5-N2O; 6-SO3; A). 1 va 3; B). 2 va 4; C). 4 va 6; D).1,2 va 4;

13. Yer qobig`ining qancha foizini kislorod tashkil etadi? A).19; B).47; C).29; D).53.

14. Quyidagi qaysi modda fotosintez natijasida hosil bo`ladi? A). CO2; B). Al2O3; C). SO3; D). O2;

15. Ohaktosh CaCO3 tarkibidagi kislorodning massa ulushi(%) aniqlang. A). 40 ; B). 12; C). 48; D). 16.

16. Yonilg`ilar tabiatda qanday ko`rinishda uchraydi? A). suyuq; B). qattiq; C). gaz; D). ABC to`g`ri;

17. Kislorod kim tomonidan qachon kashf etilgan? A). 1774 yil J.Pristli; B). 1567 yil, A. Butlerov; C). 1764 yil, Mendeleyev; D). 1674 yil, M. Lomonosov;

18. 30 gr uglerodni to`liq yondirish uchun necha litr (n.sh) kislorod kerak ? A).56; B). 52; C). 36; D). 4,48.

19. Suv tarkibida kislorodning massa ulushi nechaga teng? A). 21; B).23; C). 11,11; D). 88,89.

20.Normal sharoitda 5,6 l hajmni egallaydigan kislorod gazini massasi qancha? A).8 ; B) 16; C); 32; D). 48.

21. Havo tarkibida hajm jihatdan qancha foiz karbonat angidrid gazi bor? A). 1. B). 0.03. C). 0.001; D). 0.23;

22. 1 litr kislorodni normal sharoitdagi massasi. A). 1.43g; B).29g; C).32g; D).16g.

23. Tabiatda suv qanday holatlarda bo`ladi? A).bug`;B). muz;C). suyuq; D).A,B,C.

24. Xalq tilida aytiladigan margansovka kundalik turmushda qanday maqsadda ishlatiladi?\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

25.Tibbiyotda kislorod yostiqchasi \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_uchun ishlatiladi.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 |
| Javob | D | D | A | A | B | A | A | D | D | A | A | B | B | D | C | D | A | A | D | A | B | A | D |
| T/j |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

7-sinf Kimyo II-chorak; II-v

1. Kislorodning nisbiy atom massasi 15,999 ga teng. Kislorod atomining haqiqiy massasini toping. A). 26.667\*10-24g; B). 12,667\*10-24g; C). 12,667\*10-24g; 22,667\*10-24g; D). 28,777\*10-24g;

2. Kislorod laboratoriyada quyidagi moddalarning qaysilaridan olinadi:1-havo; 2-KMnO4; 3-FeO; 4-KClO3; 5-N2O; 6-SO3; A). 1 va 3; B). 2 va 4; C). 4 va 6; D).1,2 va 4;

3. Yer qobig`ining qancha foizini kislorod tashkil etadi? A).19; B).47; C).29; D).53.

4. Quyidagi qaysi modda fotosintez natijasida hosil bo`ladi? A). CO2; B). Al2O3; C). SO3; D). O2;

5. Ohaktosh CaCO3 tarkibidagi kislorodning massa ulushi(%) aniqlang. A). 40 ; B). 12; C). 48; D). 16.

6. Yonilg`ilar tabiatda qanday ko`rinishda uchraydi? A). suyuq; B). qattiq; C). gaz; D). ABC to`g`ri;

7. Kislorod kim tomonidan qachon kashf etilgan? A). 1774 yil J.Pristli; B). 1567 yil, A. Butlerov; C). 1764 yil, Mendeleyev; D). 1674 yil, M. Lomonosov;

8. 30 gr uglerodni to`liq yondirish uchun necha litr (n.sh) kislorod kerak ? A).56; B). 52; C). 36; D). 4,48.

9. Suv tarkibida kislorodning massa ulushi nechaga teng? A). 21; B).23; C). 11,11; D). 88,89.

10.Normal sharoitda 5,6 l hajmni egallaydigan kislorod gazini massasi qancha? A).8 ; B) 16; C); 32; D). 48.

11. Havo tarkibida hajm jihatdan qancha foiz karbonat angidrid gazi bor? A). 1. B). 0.03. C). 0.001; D). 0.23;

12. 1 litr kislorodni normal sharoitdagi massasi. A). 1.43g; B).29g; C).32g; D).16g.

13. Tabiatda suv qanday holatlarda bo`ladi? A).bug`;B). muz;C). suyuq; D).A,B,C.

14. Kimyo fani nimani o`rganadi? A). Moddalarning tuzilishi. B). Moddalarning bi-biriga aylanishini; C). Kimyoviy qonuniyatlarni; D). Moddalarning xossalari, tuzilishi va bir-biriga aylanishini.

15. Atom-molekulyar ta`limotning asosiy xolatlari: A). Modda uning kimyoviy xossalarini o`zida saqlovchi eng kichik zarrasi bo`lgan molekulalardan tashkil topgan. B).Molekulalar atomlardan tashkil topgan. C). Molekulalar fizik hodisalarda o`zgarmay qolsa-da, kimyoviy hodisalarda parchalanib ketadi. D).Yuqoridagilarning barchasi.

16. Molekula nima? A). Moddaning kimyoviy xossalarini o`zida saqlovchi eng kichik bo`lagi; B). Moddaning fizik xossalarini o`zida saqlovchi eng kichik bo`lagi; C). Moddani tashkil etuvchi atomlar guruhi; D). Moddani tashkil qiluvchi elektronlar guruhi.

17. Kimyoviy element nima? A). Atomlarning muayyan turi; B). Molekulani tashkil etuvchi bo`lak; C). Atomni tashkil etuvchi qism. D). Moddani tashkil etuvchi bo`lak.

18. Nisbiy atom massa nima? A). Element atomi massasi uglerod atomi massasidan necha marta og`irligini ko`rsatuvchi kattalik; B). Element atomi massasi uglerod atomi massasini 1/12 qismidan qancha og`irligini ko`rsatuvchi kattalik; C). Element atomi massasi uglerod atomi massasini 1/24 qismidan qancha og`irligini ko`rsatuvchi kattalik; D). Element atomi massasi uglerod atomi massasini 1/3qismidan qancha og`irligini ko`rsatuvchi kattalik;

19.Allotropiya nima? A). Bir element atomlaridan turli oddiy moddalarning hosil bo`lishi; B). Bir molekuladan turli oddiy moddalarning hosil bo`lishi; C). Bir murakkab moddadan turli oddiy moddalarning hosil bo`lishi; D). Ikki element atomlaridan turli oddiy moddalarning hosil bo`lishi.

20. Kimyoviy formula nima? A). Modda tarkibining kimyoviy belgilar va kerak bo`lsa(zarurat bo`lsa) indekslar bilan ifodalanishi; B). Modda tarkibining kimyoviy belgilar bilan ifodalanishi; C). Modda tarkibining indekslar bilan ifodalanishi; D). Modda tarkibining atomlar yordamida ifodalanishi;

21. Kimyoviy reaksiyalarda quyidagi parametrlardan qaysi biri doimo o`zgarmay qoladi? A). Bosim; B). Hajm; C). Harorat; D). Massa.

22. Kimyoviy reaksiya natijasida... A). Reaksiyada ishtirok etayotgan moddalar massalari yig`indisi o`zgarmay qoladi; B). Reaksiyaga kirishayotgan moddalar tarkibidagi atomlar saqlanib qoladi; C). Reaksiyaga kirishayotgan moddalar tarkibidagi atomlar soni yig`indisi, hosil bo`lgan moddalar tarkibidagi atomlar soni yig`indisiga teng bo`ladi; D). ABC javoblar to`g`ri;

23. Avogadro doimiysining son qiymati nechaga teng? A). 6,02\*1023; B). 101,325; C). 1,66\*16-24g; D). 8,314.

24. Xalq tilida aytiladigan margansovka kundalik turmushda qanday maqsadda ishlatiladi?\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

25.Tibbiyotda kislorod yostiqchasi \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_uchun ishlatiladi.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 | 11 | 12 | 13 | 14 | 15 | 16 | 17 | 18 | 19 | 20 | 21 | 22 | 23 |
| Javob | A | B | B | D | C | D | A | A | D | A | B | A | D | D | D | A | A | B | A | A | D | D | A |
| T/j |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |