

Kimyo fanidan test savollari 7- sinf

1. Kimyo fanining predmetini belgilang

- a) kimyoviy xossalar, fizikaviy xossalarni o'rganish
- b) tabiiy va sintetik moddalar
- c) modda va modda xossalarini bir- biriga aylanishi
- d) moddalarning o'zgarishi

2. Kimyo fani vazifasi

- a) kimyoviy xossalar, fizikaviy xossalarni o'rganish
- b) tabiiy va sintetik moddalar
- c) modda va modda xossalarini bir- biriga aylanishi
- d) moddalarning o'zgarishi

3. Moddalarni nima tashkil qiladi

- a) atomlar b) molekularlar c) jismlar d) zarrachalar

4. Moddalarning xossalarini belgilang

- a) rang, hid, zichlik, ta'm, qattiq, suyuq, gaz holati
- b) kristal, rezina, bug', temir
- c) havo, suv, modda parchalanishi
- d) to'g'ri javob yo'q

5. Qaysi kimyogar olim tarkibiga ko'ra kimyoviy belgi- element lotincha nomlarning bosh va keyingi harflardan qo'shib yoziladi degan

- a) Mendeleev b) Lomonovski c) Berzelius d) Gekkel

6. O'zgaruvchan valentlikka ega elementlarni belgilang

- a) Al, Ba, K, Ca b) Cr, Cl, S, Fe, Br c) Zn, Hg, C, H d) Si, Na, Ag

7. Avagadro doimiysi qiymati

- a) $6,02 \cdot 10^{23}$ b) $6,002 \cdot 10^{-23}$ c) $6,03 \cdot 10^{23}$ d) $6,002 \cdot 10^{24}$

8. Avagadro gazlar bilan bo'g'liq xodisalarini o'rganish jarayonida qanday xulosaga keladi

- a) bir xil miqdordagi molekularlar bir xil hajmni egallaydi
- b) har xil miqdordagi molekularlar bir xil hajmni egallaydi
- c) bir xil sharoitda o'zaro teng hajmdagi turli xildagi gazlarda molekularlar soni teng
- d) to'g'ri javob yo'q

9. Almashinish reaksiyasini belgilang

- a) $2\text{H}_2 + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O}$ b) $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$
- c) $\text{Fe} + \text{CuSO}_4 = \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$ d) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$

10. Kimyoviy reaksiyalarni tezlashtiradigan va bu jarayonda o'zgarmasdan sarflanmay qoladigan moddalar nima deyiladi

- a) kataliz b) katalizator c) ekvivalent d) allotropiya

11. Oksidlarda kislorod necha valentli bo'ladi

- a) 1 b) 2 c) 3 d) 4

12. Moddalarning havoda yondirish uchun harorat nima deb ataladi

- a) yonish b) alanga c) alanganish harorati d) cho'x hosil bo'lish

13. Eruvchanlik deb nimaga aytiladi

- a) to'yingan eritmani xususiyati b) moddaning erish qobiliyati
- c) eruvchanlik o'chami d) erish

14. 50 g osh tuzini 450 g suvda eritib olingan eritmaning konsentratsiyasi qanday bo'ladi

- a) 5% b) 10% c) 15% d) 20%

15. Metallarga kiruvchi elementlarni aniqlang

- a) Cl, O₂, O₃, S b) Cl, Na, O₃, K c) Cu, Na, Fe, Ag d) Ag, Cl, Cu, P, Fe

16. Oksidlarni belgilang

- a) H₂SO₄, NaOH, Ca(OH)₂ b) BaSO₄, CaCl₂, P₂O₅
- c) NaOH, H₂SO₃, BaCl₂ d) P₂O₅, SiO₂, SO₂

17. Havoning necha foizi kislorod?

- a) 22% b) 21% c) 78% d) 0,01%

18. Foiz konsentratsiyani toppish formulasi?

19. CaCO₃ molekulyar massasini aniqlang?

20. 100gr suvda qancha shaker eriydi?

21. K₂Cr₂O₇ da Cr ning valentligi nechchiga teng?

22. Natriy gidroksidning suvdagi eritmasi 2 litrida 16gr NaOH bor. Shu eritmaning molyar konsentratsiyasini hisoblang?

23. CaCl₂ning molekulyar massasini hisoblang?

24. Normal konsentratsiya formulasini ko'rsating?

25. Kimyoviy element nima?

8-sinf

1. Kimyoviy birikmani tashkil etuvchi elementlarning massa ulushlari quyidagicha:

H-1,59 %; N-22,22 %; O-76,19 %. Shu moddaning formulasini aniqlang.

A. HNO_3 . B. HNO_2 C. HNO

2. Kimyoviy birikmani tashkil etuvchi elementlarning massa ulushlari quyidagicha:

H-11,11 %; O-88,89 %. Shu moddaning formulasini aniqlang.

A. HOHH B. HOH . C. OH

3. Davriy sistemada nechta metallmas mavjud

a)22 b)15 c)20

4) Xlorning yer yuzidagi miqdori

a)0,027% b)0,045% c)0,000003%

5. Qattiq moddalarning suyuq holatga o'tmasdan gaz holatga, gaz holatdan yana suyuqlanmasdan qattiq holatga o'tishi hodisasi nima deyiladi

a) gologenlar b) gidroliz c) sublimatsiyalanish

6. Silvinit

a) $\text{KCl} \cdot \text{NaCl}$ b) KCl c) $\text{KCl} \cdot \text{MgCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$

7. Inert gazlarga misol

a) He, Ne, Ar b) H_2 , He, Kr c) N_2 , Cl_2 , H_2

8. Kimyoviy birikmani tashkil etuvchi elementlarning massa ulushlari quyidagicha:

N-25,9 %; O-74,1 %. Shu moddaning formulasini aniqlang.

A. NO B. N_2O C. N_2O_5 .

9. Avogadro soni nechaga teng.

a) $1,25 \cdot 10^{23}$ b) $22,4 \cdot 10^{23}$ c) $6,02 \cdot 10^{23}$

10. Davriy sistemada uglerod nechanch tartib raqamida turadi a)12

b)6 c)16

11. Quyidagi kislarodli birikmalarning qaysi biri noto'g'ri yozilgan .

a) SO_2 b) CO c) PO

12. II guruh bosh guruhcha elementlari barcha birikmalarda qanday oksidlanish darajasiga ega?

A) a)+3; b)+4; c)+2;

13. Kimyo fani vazifasi

a) kimyoviy xossalarni, fizikaviy xossalarni o'rganish

b) tabiiy va sintetik moddalar

c) modda va modda xossalarini bir- biriga aylanishi

14. Metallarga kiruvchi elementlarni aniqlang

a) Cl , O_2 , O_3 , S b) Cl , Na , O_3 , K c) Cu , Na , Fe , Ag

15. O'zgaruvchan valentlikka ega elementlarni belgilang

a) Al , Ba , K , Ca b) Cr , Cl , S , Fe c) Zn , Hg , C , H

16. Al ionining elektron formulasi quyidagi qaysi formulaga muvofiq keladi? a) $1\text{S}^2 2\text{S}^2 2\text{P}^4$ b) $1\text{S}^2 2\text{S}^2 2\text{P}^6 3\text{S}^2 3\text{P}^1$ c) $1\text{S}^2 2\text{S}^2 2\text{P}^6$

17. Davriy sistemada uglerod nechanch tartib raqamida turadi

18. Quyidagi moddalarning molekulyar massalarini hisoblang.

O_2 , CO_2 , NaCl , NaOH , H_2SO_4 ,

19. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ da Cr ning valentligi nechchiga teng? _____

20. Kislorod peroksidlarda qanday oksidlanish darajasiga ega?

21. Kimyoviy element nima? _____

22. CaCO_3 molekulyar massasini aniqlang? _____

23. Kimyo fanining predmetini _____

24. Oksidlarga misol keltiring _____

25. CaCl_2 ning molekulyar massasini hisoblang? _____

9-sinf

1. Al^{+3} ionining elektron formulasi quyidagi qaysi formulaga muvofiq keladi?
A) $1S^2 2S^2 2P^4$ B) $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^1$ S) $1S^2 2S^2 2P^6$ D) $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2$
2. II guruh bosh guruhcha elementlari barcha birikmalarda qanday oksidlanish darajasiga ega?
A) +3; B) +4; S) +2; D) +1
3. Bog' uzunligi- atom yadrolari orasidagi masofaning muvozonat ho-lati qanday birlikda o'Ichanaadi? A) s/nlarda; B) n/mlarda; S) m larda; D) L larda.
4. Kislorod peroksidlarda qanday oksidlanish darajasiga ega?
A) -1; B) -3; S) 2; D) -2
5. 44,8 litr karbonat angdirid hosil qilish uchun (n.sh)da necha gramm $CaCO_3$ ni parchalash lozim. A) 25g; B) 50g; S) 200 g; D) 150g
6. Ichimlik soddasi qaysi bandda to'g'ri ko'rsatilgan? A. Na, CO,
B. CaO; S. NaHCO,
D. NH.HCO,
7. Marganesning eng yuqori valentligi
a) VII b) VI c) V
8. Kimyoviy birikmani tashkil etuvchi elementlarning massa ulushlari quyidagicha:
N-25,9 %; O-74,1 %. Shu moddaning formulasini aniqlang.
A. NO B. N_2O C. N_2O_5 .
10. Davriy sistemada uglerod nechanch tartib raqamida turadi a) 12 b) 6 c) 16
11. Quyidagi kislarodli birikmalarning qaysi biri noto'g'ri yozilgan .
a) SO_2 b) CO c) PO
12. II guruh bosh guruhcha elementlari barcha birikmalarda qanday oksidlanish darajasiga ega?
A) +3; b) +4; c) +2;
13. Kimyo fani vazifasi
a) kimyoviy xossalar, fizikaviy xossalarni o'rganish
b) tabiiy va sintetik moddalar
c) modda va modda xossalarni bir- biriga aylanishi
14. Metallarga kiruvchi elementlarni aniqlang
a) Cl, O_2 , O_3 S b) Cl, Na, O_3 K c) Cu, Na, Fe, Ag

15. O'zgaruvchan valentlikka ega elementlarni belgilang

a) Al, Ba, K, Ca b) Cr, Cl, S, Fe, c) Zn, Hg, C, H

16. Al ionining elektron formulasi quyidagi qaysi formulaga muvofiq keladi? a) $1S^2 2S^2 2P^4$ b) $1S^2 2S^2 2P^6 3S^2 3P^1$ c) $1S^2 2S^2 2P^6$

17. Davriy sistemada uglerod nechanch tartib raqamida turadi

18. Quyidagi moddalarning molekulyar massalarini hisoblang.

O_2 , CO_2 , NaCl, NaOH, H_2SO_4 ,

19. $K_2Cr_2O_7$ da Cr ning valentligi nechchiga teng? _____

20. Kislorod peroksidlarda qanday oksidlanish darajasiga ega?

21. Kimyoviy element nima? _____

22. $CaCO_3$ molekulyar massasini aniqlang? _____

23. Bor ^{10}B va ^{11}B izotoblar aralashmasidan iborat. Borning o'rtacha nisbiy atom massasi 10,82 ga teng. Tabiiy bordagi izotoplarning massa ulushlarini toping. _____

24. 1. Tabiiy ^{63}Cu va ^{65}Cu izotoplar aralashmasidan tashkil topgan. Misning o'rtacha nisbiy atom massasi 63,54 ga teng. Izotoplar aralashmasidagi Cu izotoplarning foiz ulushlarini aniaqlang. _____

25. $CaCl_2$ ning molekulyar massasini hisoblang? _____

