

1-20 хүртэлх асуултуудад 4н хариултнаас 1 зөв хариултыг сонгох бөгөөд зөв хариулт бүрийг 3 оноогоор тооцно.

21-25 хүртэлх асуултуудын ард зөв хариуг тоо эсвэл томъёо хэлбэрээр нөхөж бичих ба зөв хариулт бүрийг тус тус 8 оноогоор тооцно.

1. Аль нь молекул биш вэ?

- 1) Fe 2) F₂ 3) Cl₂ 4) Xe

2. Сууриудийг сонгоно уу:

- 1) HNO₃, HClO₄, HBrO₃
2) NH₃, O₂, Cl₂
3) CO₂, NO₂, CO
4) Ca(OH)₂, NaOH, Al(OH)₃

3. Калийн сульфит дэх хүхрийн атомын исэлдлийн зэрэг хэдтэй тэнцүү вэ?

- 1) +1
2) +3
3) -3
4) +4

4. Суурьлаг давсыг сонгоно уу?

- 1) KOCl
2) CaOHCl
3) NaBr
4) KHCO₃

5. Кристаллогидратийг сонгоно уу?

- 1) KNO₃
2) NaH
3) BaCl₂·2H₂O
4) BaOHNO₃

6. Аль нь давс вэ?

- 1) MgCl₂ 2) P₂O₅ 3) HClO 4) NH₄OH

7. Хийн төлөвт биш нэгдэл аль нь вэ?

- 1) нүүрстөрөгчийн оксид
2) нүүрстөрөгч
3) хүхрийн оксид (IV)

4) хлорын оксид (V)

8. Эдгээрээс аль нь илүү хасах цэнэгтэй элемент вэ?

- 1) C 2) P 3) Br 4) F

9. Нүүрстөрөгчийн шинж чанарын талаарх дараахи ухагдахуунууд үнэн үү?

А. Нүүрстөрөгч бол хий юм

Б. Нүүрстөрөгчийн бүрэн шаталтын үед нүүрстөрөгчийн оксид(IV) үүсдэг .

- 1) зөвхөн А зөв
2) зөвхөн Б зөв
3) А ба Б аль аль нь зөв
4) А ба Б 2уулаа буруу.

10. Аль нь шүлтийн уусмалуудтай урвалд ордоггүй вэ?

- 1) азот
2) хөнгөнцагааны гидроксид
3) азотын оксид (III)
4) олеум

11. Алинтай нь барийн гидроксид харилцан үйлчлэлцдэг вэ?

- 1) NH_3
2) SO_3
3) C
4) N_2

12. Хромийн хлоридын уусмал калийн гидроксидтой харилцан үйлчлэлцэхэд ямар бүтээгдэхүүн үүсэх боломжтой вэ?

- 1) хромийн оксид 2) KClO_3 3) хромийн дигидроксохлорид 4) хлор

13. Хлор устөрөгчтэй урвалд ороход ямар эцсийн бүтээгдэхүүн үүсэх вэ?

- 1) хлор 2) ус 3) хлорын хүчил 4) хлорт устөрөгч

14. Уксусны хүчлийг сонгоно уу?

- 1) HCOOH
2) CH_4
3) CH_3COOH
4) CH_3Cl

15. Хүхрийн хүчлийн молекулд хэдэн грамм хүхэр агуулагддаг вэ?

1) 1 2) 16 3) 32 4) 28

16. Аль нь спиртд хамаарагдах вэ?

- 1) C_2H_5Br
- 2) CH_3OH
- 3) C_2H_2
- 4) $C_2H_5 - O - C_2H_5$

17. Цинк нь давсны хүчилтэй ямар төрлийн урвалд ордог вэ?

- 1) задлах
- 2) солигдох
- 3) орлуулах
- 4) исэлдэн ангижрах

18. Аль нь сул электролит вэ?

- 1) давсны хүчил
- 2) хүхрийн хүчил
- 3) хүхэрт устөрөгч
- 4) литийн гидроксид

19. Эдгээрээс аль бодистой нь натрийн гидроксид урвалд ороход тунадас үүсдэг вэ?

- 1) $Zn(OH)_2$
- 2) SO_2
- 3) $FeCl_3$
- 4) $NaCl$

20. Зэс концентраттай хүхрийн хүчилтэй урвалд ороход эдгээрээс аль бодис нь үүсэх вэ?

- 1) $Cu(OH)_2$
- 2) H_2
- 3) SO_2
- 4) CuO

21. 50 л хлорт устөрөгчийг синтезлэхэд онолын хувьд хэр их хлор хэрэгтэй вэ? (хэвийн нөхцөлд)

Хариулт: _____

22. 2,4 г магни хүхрийн хүчилтэй урвалд ороход ялгарсан устөрөгчийн эзэлхүүнийг тодорхойлно уу?

Хариулт: _____

23. Кальцит дахь нүүрстөрөгчийн массын хувийг олно уу?

Хариулт: _____

24. 0,5 моль $BaCl_2$ дээр 0,25 моль $AgNO_3$ нэмжээ. Хэр их $AgCl$ үүссэн бэ?

Хариулт: _____

25. Калийн сульфидийн гидролизын явцад ямар бодисууд үүсэх вэ? Урвалын орчин ямар байх вэ?

Хариулт: _____