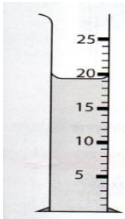


БАТЛАВ : СУРГАЛТЫН МЕНЕЖЕР: Б.ЭНХБОЛОР
ДОРНОД АЙМГИЙН ХЭРЛЭН СУМЫН ДОЛООДОЙ СУРГУУЛИЙН 8-Р АНГИЙН
ХИМИЙН ШАЛГАЛТЫН МАТЕРИАЛ

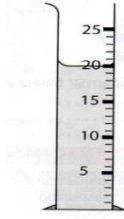
А хувилбар

НЭГДҮГЭЭР ХЭСЭГ

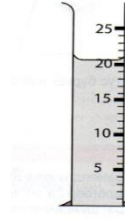
1. Шингэн бодисын эзэлхүүнийг хэмжихэд ямар багаж сав хэрэглэдэг вэ?
А.термометр Б.электрон жин В.хуруу шил Г.хэмжээст цилиндр
2. Дараах хэмжилтүүдийн аль нь яг 20см^3 шингэнийг хэмжин авч буйг илэрхийлж байна вэ?



А



Б



В

3. Дараах нэгдлүүдээс аль нь давс вэ? \ 1 оноо\
А. Натрийн гидроксид Б. Хүхрийн хүчил
В. Магнийн сульфат Г. Натрийн оксид
4. Натрийн сульфат гарган авахын тулд ямар хүчил ямар суурь ашиглах вэ?
А. Давсны хүчил ба натрийн гидроксид В. Азотын хүчил ба натрийн гидроксид
Б Хүхрийн хүчил ба натрийн гидроксид Г. Фосфорын хүчил ба натрийн гидроксид
5. Атомын массыг дараах аргаар тодорхойлдог.1оноо
А.протон+нейтрон Б.электрон+протон В.электрон+нейтрон Г.протон-нейтрон
6. Хүчилтөрөгч нь үелэх хүснэгтийн 8 дахь элемент бол эгэл хэсгийг тодорхойл
А. $p=8$ $n=7$ $e=9$ Б. $p=8$ $n=8$ $e=9$ В. $p=8$ $n=8$ $e=8$ Г. $p=9$ $n=8$ $e=8$
7. Үелэх системийн Ia бүлгийн шүлтийн металлуудыг заа.
А. Ca, Na, Fe, k Б. Na, k, Li, Rb В. Mg, Fe, k, Rb Г. Al, Na, Ca, Mn
8. Натрийн буцлах цэгийг таамаглах хамгийн оновчтой аргачлалыг сонгоно уу?
А. 1462 Б. 883 В. 742 Г. 1395
9. Брант фосфорыг анх юунаас гарган авсан бэ?
А. Агаараас Б. Хүний шээснээс
В. Фосфорын оксидоос Г. Фосфорын хүчлээс
10. Нэг элемент химийн нэгдэлтэй харилцан үйлчилж шинэ нэгдэл, ялгаатай элементийг үүсгэх урвалыггэнэ.
А. Шатах урвал Б. Халах урвал В. Исэлдэх урвал
11. Аль тохиолдолд урвал хамгийн хурдан явагдах вэ?



А.



Б.



В.

12. Дулаан ялгаруулан явагддаг урвалыг урвал, дулаан шингээн явагддаг урвалыг урвал гэнэ.
А.эндотерм,экзотерм Б.халах,эндотерм В.экзотерм Г.экзотери,эндотерм
13. Байгалийн усны бохирдлын эх үүсвэрийг хэд ангилдаг вэ?

A.3 Б.2 В.4 Г.5

14. Хүний эрүүл мэнд, байгаль орчин, мал амьтанд хортой нөлөө үзүүлэх, улмаар үхэл, мөхөлд хүргэх үйлчилгээтэй химийн бодис, тэдгээрийн нэгдлийгбодис гэнэ.

- A. Аюултай бодис Б. Хортой бодис
 В. Аюултай, хортой бодис Г. Химийн найрлагатай бодис

15. Хүнсний бүтээгдэхүүнд агуулагдах нэмэлт бүтээгдэхүүнийг ямар үсгээр тэмдэглэдэг вэ?

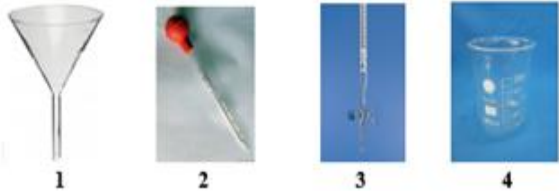
A.B Б.E В.G Г.F

16. Химийн бодисыг жижиглэх тусам урвал хурдан явагддаг. Энэ нь нөлөө юм.

- A. Концентраци Б.Гадаргуугийн талбай В.Катализатор
 17. Идэвхтэй элемент идэвхгүй элементийг нэгдлээс нь түрэн гаргах урвалыг урвал гэнэ. А. Нэгдэх Б.Задрах В. Халах Г. Солилцох

18. Хэрлэн голын ус тунгалаг биш, туул онон голын ус тунгалаг байдгийн шалтгаан юу вэ?
 А. Элс Б.Хайрга В. Хүмүүс Г. Хот суурин

19. Хүснэгтэд химийн туршилтын шил сав өгсөн байна.Шил сав тус бүрийг зөв нэрлэсэн эгнээг сонгоно уу.



	1	2	3	4
A	Юлуур	Пипетка	Бюретка	Шувтан колбо
B	Юлуур	Пипетка	Бюретка	Шилтэн аяга
C	Юлуур	Цилиндр	Бюретка	Шилтэн аяга
D	Юлуур	Бюретка	Пипетка	Шилтэн аяга

A. A Б. B В. C Г. D

20. Магн + хүхрийн хүчил = +бүтээгдэхүүн бодисуудыг нэрлэж бичнэ үү

- A. Магнийн хүчил ба устөрөгч Б. Магнийн сульфат ба устөрөгч
 В. Магнийн хүчил ба хүхэр Г. Урвалд орохгүй

21. Фторын атомын электрон хувиарлалтыг сонго

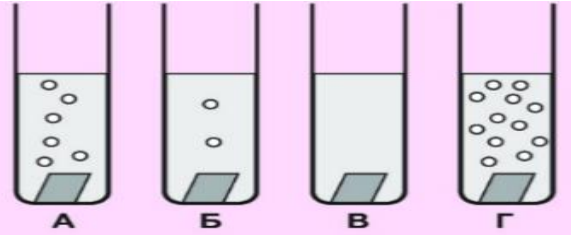
A. 2,8 Б. 2,7 В. 2,5 Г. 2,6

22. Шатамхай агаар хэмээх элементийг Г.Кавандеш нээсэн бөгөөд энэхүү элемент нь.....

- A. Хүчилтөрөгч Б.Устөрөгч В. Нүүрстөрөгч Г. Азот

23. Ялгаатай дөрвөн металлыг адил эзэлхүүнтэй давсны хүчил бүхий хуруу шилэнд байрлуулахад дараах байдлаар урвал явагдажээ.

Хэрэв туршилтанд натри, магни, зэс төмөр авсан гэвэл А, Б, В, Г ямар металлууд вэ?



- A. А-натри Б-магни, В- зэс, Г- төмөр
 Б. А-манги, Б-натри, В- төмөр, Г- зэс
 В. А- манги Б- төмөр В- зэс Г- натри
 Г. А- натри Б- төмөр В- зэс Г- магни

24. Нүүрс дөл үүсгэн аажмаар шатсан. Энд ямар урвал явагдсан бэ?

- A. Экзотерм Б. Халах В.

Солилцох Г. Эндотерм

25. Бат хөрсний бүтцийг судлахаар статистик мэдээ авч түүндээ боловсруулалт хийн багшдаа танилцуулав. Энэ нь судлаачийн хэддүгээр алхам бэ?

A. 1 Б.2 В. 3 Г. 4

2-р хэсгийн даалгавар

1. Багш тань танд 25гр бодис нарийвчлалтай хэмжиж авах даалгавар өгжээ. Та ямар ямар багаж ашиглах вэ? Зурна уу

2. Дараах атомууд дахь протон, электроны тоог тодорхойлж, атомын электроны хуваарилалтыг бичнэ үү?



А. Протоны тоо

Б. Нейтроны тоо

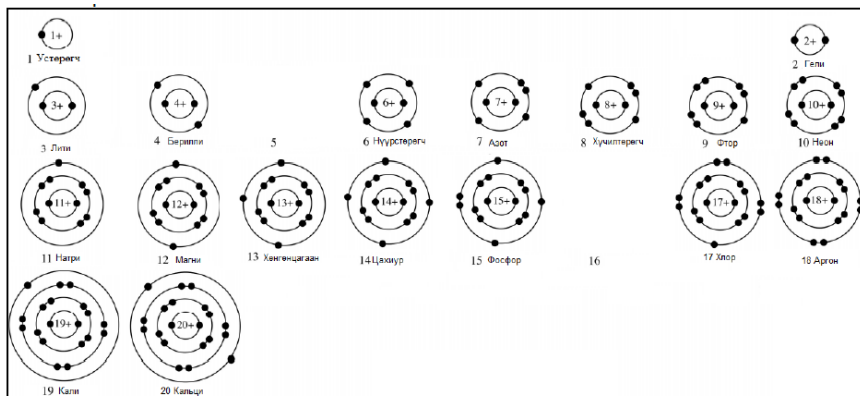
В. Электроны тоо

Г. Электроны бүтцийн байгуулал

3. Химийн урвалаар ялгарч байгаа хийг хураан авах арга болон таних аргыг бичнэ үү.

№	Химийн урвалаар ялгарч буй хийнүүд	Устөрөгч	Нүүрсхүчлийн хий
1	Хийг хураан авах арга		
2	Таних арга		

4. Үелэх хүснэгтийн эхний 20 элементийн атомын бүтцийн зургийг ашиглан дараах даалгаварыг гүйцэтгээрэй.



Үелэх хүснэгтийн нэг багананд байрлах устөрөгч, лити, натри, кали, элементүүдийг I бүлгийн элементүүд, нэг мөрөнд байрлах устөрөгч ба гелийг 1 дүгээр үеийн элементүүд гэдэг

А. V бүлгийн элементүүдийн химийн тэмдэг бичнэ үү

Б. III үеийн элементүүдийн химийн тэмдгийг бичнэ үү.

В. II бүлгийн 3 дугаар үеийн элементийн химийн тэмдэг бичнэ үү

Г. Бүлгийн дагуу атомын радиус ямар зүй тогтолтой байна вэ?

5. Зурагт усны бохирдлыг харуулсан байна.



1. Ус бохирдуулагчийг нэрлэнэ үү./Зоноо/

.....

2. Усны бохирдлын эх үүсвэрийг тодорхойлно уу.

.....

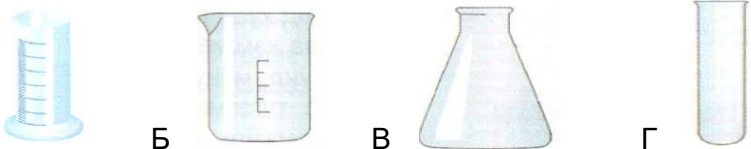
3. Ус бохирдож буй шалтгааныг тодорхойлно уу.

.....

БАТЛАВ : СУРГАЛТЫН МЕНЕЖЕР: Б.ЭНХБОЛОР
ДОРНОД АЙМГИЙН ХЭРЛЭН СУМЫН ДОЛООДОЙ СУРГУУЛИЙН 8-Р АНГИЙН
ХИМИЙН ШАЛГАЛТЫН МАТЕРИАЛ

Б хувилбар

НЭГДҮГЭЭР ХЭСЭГ

1. Секундомери́йг юуг хэмжихэд хэрэглэдэг вэ? 1оноо
А. Масс б.хугацаа в.температур г.эзэлхүүн
2. Зурагт үзүүлсэн туршилтын багаж төхөөрөмжүүдийн алийг нь ашиглан бага хэмжээний шингэнийг хэмждэг вэ?

А Б В Г
3. Давсны хүчлийн найрлаганд.....,ба.....ион байна
А. Натри ба хлор Б. Натри ба нитрат
В. Устөрөгч ба сульфат Г. Устөрөгч ба хлор
4. Дараах нэгдлүүдээс аль нь давс вэ?
А.натрийн оксид Б.калийн нитрат В.кальцийн гидроксид Г.давсны хүчил
5. Эерэг цэнэгтэй байдаг эгэл хэсэг аль нь вэ?
А. Электрон Б. Нейтрон В. Атомын цөм Г. Протон
6. Хөнгөнцагааны массын тоо нь 27 ,протон нь 13 бол хэдэн нейтронтой байх вэ?
А.13 Б.40 В.14 Г. 27
7. Үелэх системийн үеийн дугаар тоотой тэнцүү байдаг.
А.давхрааны дугаарын Б.бүлгийн дугаарын В.дэс дугаарын Г.валентын
8. 1-р бүлгийн элементүүдийн нягтын ерөнхий зүй тогтол хэрхэн өөрчлөгдөж байна вэ?
А. Буурч байна Б. Өсч байна В. Өсөөд буурна. Г. Буураад өснө.
9. Устөрөгч элементийг хэдэн онд ямар эрдэмтэн нээсэн бэ?
А.1766 Г.Кавендиш Б.1776 Г.Дэви В.1786 К.Шееле Г.1796 Х.Брандт
10. Дараах урвалуудаас халах урвалын жишээг сонгоно үү?
А. Кали+ Хлор= Калийн хлорид
Б. Төмөр+Зэсийн сульфат= Төмрийн сульфат+Зэс
В. Кальци+ Ус= Кальцийн гидроксид + устөрөгч
Г. Калийн хлорид + Мөнгөний нитрат= Калийн нитрат+ Мөнгөний хлорид
11. Дараах үзэгдлүүдийг химийн урвалын хурд өсөх дараалалаар эрэмбэлнэ үү.
1.салют буудах 2.төмөр зэврэх 3.гурил эсэх 4.мах шарах 5.алим муудах
А.1,2,3,4,5 Б.2,5,3,4,1 В.1,3,5,2,4 Г.1,4,3,5,2
12. Химийн урвал явагдахад үүсэх энергийг гэнэ.1оноо
А. Химийн энерги Б.дулааны энерги В.цахилгааны энерги Г.энерги
13. Агаарын бохирдолд хамгийн их нөлөөлөх хүчин зүйл аль нь вэ?
А. Хог хаягдал Б. Тоос,тоосонцор В. Үйлдвэр Г.Машин, техник

14. Хүний эрүүл мэнд, байгаль орчин, мал амьтанд хортой нөлөө үзүүлэх, улмаар үхэл, мөхөлд хүргэх үйлчилгээтэй химийн бодис, тэдгээрийн нэгдлийгбодис гэнэ.

- А. Аюултай бодис Б. Хортой бодис
В. Аюултай, хортой бодис Г. Химийн найрлагатай бодис

15. Хүнсний бүтээгдэхүүнд хүнсний нэмэлт ашигласан бол шошгонд ямар тэмдэглэгээ тавьдаг вэ?

- А. Хортой Б. Аюултай В. Болгоомжил Г. Е

16. Химийн бодисууд харилцан үйлчилж нэгж хугацаанд агууламж өөрчлөгдөхийг..... гэнэ.

- А. Урвал Б.Урвалын хурд В.Урвалын температур Г. Урвалын концентраци

17. Дараах урвалаар үүсэх нэгдлүүдийг нэрлэ.Бром+калийн иодид= +.....

- А.бром,иод Б.калийн бромид,иод В.иод,кали Г.бром,кали

18. Хэрлэн голын ус тунгалаг биш, туул онон голын ус тунгалаг байдгийн шалтгаан юу вэ?

- А. Элс Б.Хайрга В. Хүмүүс Г. Хот суурин

19. Багш сурагч Батад зөвхөн термометр, секундометр, стакан өгч хэмжилт хийх даалгавар өгчээ. Бат юуг хэмжиж болох вэ?

- А. 10.5г давс ба 24.8см³ шингэн Б. 10.5гр давс ба 25⁰ С
В. 24.8см³ шингэн ба 5секунд Г. 25⁰С ба 45 секунд

20. Кальцийн карбонат + азотын хүчил = + бүтээгдэхүүн бодисуудыг нэрлэж бичнэ үү

- А. Кальцийн нитрат ба нүүрс Б. Кальцийн хүчил ба азотын карбонат
В. Кальцийн нитрат ба нүүрсхүчлийн хий, ус Г. Кальцийн нитрат ба хүчил

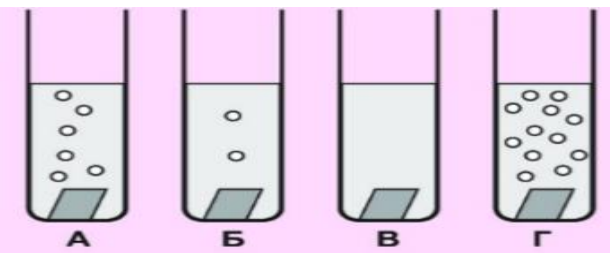
21. Натри атомын электрон хувиарлалтыг сонго

- А. 2,8 Б. 2,8,8 В. 2,8,2 Г. 2,8,1

22. Шар ногоон өнгийн хий аль нь вэ?

- А. Na б. H₂ в. N₂ г. Cl₂

23. Ялгаатай дөрвөн металлыг адил эзэлхүүнтэй давсны хүчил бүхий хуруу шилэнд байрлуулахад дараах байдлаар урвал явагдажээ.



Хэрэв туршилтанд натри, магни, зэс төмөр авсан гэвэл А, Б, В, Г ямар металлууд вэ?

- А. А-натри Б-магни, В- зэс, Г- төмөр
Б. А-манги, Б-натри, В- төмөр, Г- зэс
В. А- манги Б- төмөр В- зэс Г- натри
Г. А- натри Б- төмөр В- зэс Г- магни

24. Усанд тодорхой хэмжээтэй калийн нитратыг уусгахад уумсалын температур 23⁰С байснаа 18⁰С болж буурав энд ямар урвал явагдсан бэ?

- А. Экзотерм Б. Халах В. Солилцох Г. Эндотерм

25. Бат хөрсний бүтцийг судлахаар статистик мэдээ авч түүндээ боловсруулалт хийв. Энэ нь судлаачийн хэддүгээр алхам бэ?

- А. 1 Б.2 В. 3 Г. 4

2-р хэсэг Задгай даалгавар

1. Багш тань танд 25см³ бодис нарийвчлалтай хэмжиж авах даалгавар өгжээ. Та ямар ямар багаж ашиглах вэ? Зурна уу

2. Дараах атомууд дахь протон, электроны тоог тодорхойлж, атомын электроны хуваарилалтыг бичнэ үү?



А. Протоны тоо

Б. Нейтроны тоо

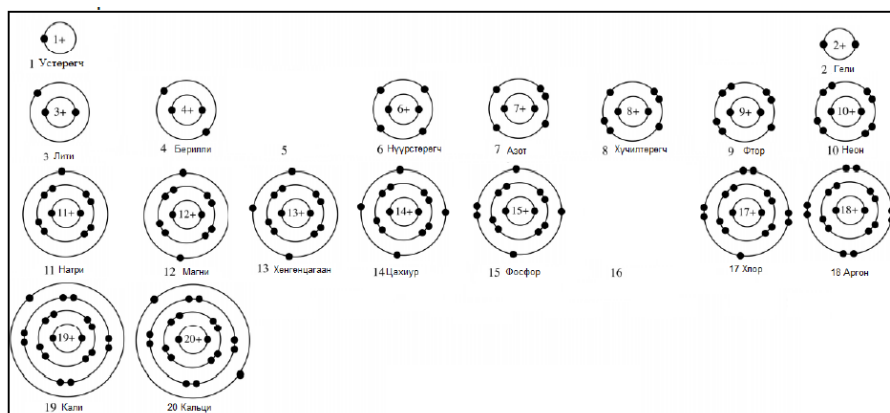
В. Электроны тоо

Г. Электроны бүтцийн байгуулал

3. Химийн урвалаар ялгарч байгаа хийг хураан авах арга болон таних аргыг бичнэ үү.

№	Химийн урвалаар ялгарч буй хийнүүд	Устөрөгч	Нүүрсхүчлийн хий
1	Хийг хураан авах арга		
2	Таних арга		

4. Үелэх хүснэгтийн эхний 20 элементийн атомын бүтцийн зургийг ашиглан дараах даалгаварыг гүйцэтгээрэй.



Үелэх хүснэгтийн нэг багананд байрлах устөрөгч, лити, натри, кали, элементүүдийг I бүлгийн элементүүд, нэг мөрөнд байрлах устөрөгч ба гелийг 1 дүгээр үеийн элементүүд гэдэг

А VII бүлгийн элементүүдийн химийн тэмдэг бичнэ үү

Б II үеийн элементүүдийн химийн тэмдгийг бичнэ үү.

В IV бүлгийн 2 дугаар үеийн элементийн химийн тэмдэг бичнэ үү

Г Үеийн дагуу атомын радиус ямар зүй тогтолтой байна вэ?

5. Зурагт усны бохирдлыг харуулсан байна.



1. Ус бохирдуулагчийг нэрлэнэ үү./Зоноо/

.....

2. Усны бохирдлын эх үүсвэрийг тодорхойлно уу.

.....

3. Ус бохирдож буй шалтгааныг тодорхойлно уу.

.....

