Анги : **Нэр:**

Давс гарган авах, холимгоос нь цэвэрлэх хичээлийн дасгал , даалгавар

1. Хүчилээс давс гарган авах гурван арга бий. Дараах тэгшитгэлийг гүйцээж ямар давс үүсэхийг бичнэ үү.

A. хүчил + металл → давс +.....

B. хүчил + ...→ давс + ус

C. хүчил + карбонат → давс + ...+ ус

2. Давс гарган авах урвалын тэгшитгэл өгөгджээ. Тэгшитгэлийг тэнцүүлээрэй.
   a) $2Na + Cl_2 \rightarrow$.....$NaCl$
   b) Al_2O_3 + ... $H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + 3H_2O$
   c) H_3PO_4 + ...$KOH \rightarrow K_3PO_4$ + ...H_2O
   d) $Ba(OH)_2 + H_2SO_4$ ...→ $BaSO_4$ + ….. H_2O
3. Бидний өдөр тутамдаа хэрэглэдэг давсны нэрийг бичнэ үү.

....

Уусах чанарын хүснэгт.

Хүснэгтийг ашиглан 4-5 даалгаврыг гүйцэтгээрэй.

	H^+	Li^+	K^+	Na^+	NH_4^+	Ba^{2+}	Ca^{2+}	Mg^{2+}	Al^{3+}	Cr^{3+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Ni^{2+}	CO^{2+}	Mn^{2+}	Zn^{2+}	Ag^+	Hg^{2+}	Rb^{2+}	Sn^{2+}	Cu^{2+}
OH^-		У	У	У	У	У	Б	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	-	-	Ү	Ү	Ү
F^-	У	Ү	У	У	У	Б	Ү	Ү	У	У	Б	Ү	Ү	Б	Б	Б	У	Ү	Ү	У	Ү
Cl^-	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	Ү	У	Б	У	У
Br^-	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	Ү	Б	Б	У	У
I^-	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	-	У	У	У	У	Ү	Ү	Ү	Б	-
S^{2-}	У	У	У	У	У	У	У	У	-	-	Ү	-	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү
SO_3^{2-}	У	У	У	У	У	Ү	Ү	Ү	-	-	Ү	-	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	-	Ү	-	-
SO_4^{2-}	У	У	У	У	У	Ү	Б	У	У	У	У	У	У	У	У	У	Б	У	Ү	У	У
PO_4^{3-}	У	Ү	У	У	У	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү
CO_3^{2-}	У	У	У	У	У	Ү	Ү	Ү	-	-	Ү	-	Ү	Ү	Ү	Ү	Ү	-	Ү	Ү	Ү
SiO_3^{2-}	Ү	У	У	У	-	Ү	Ү	Ү	Ү	-	Ү	Ү	-	-	Ү	Ү	-	-	Ү	-	Ү
NO_3^-	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	-	У
CH_3COO^-	У	У	У	У	У	У	У	У	Б	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У	У

У Сайн уусна Ү Үл уусна Б Бага уусна - Нэгдэл үүсгэхгүй

4. Ямар давс нь усанд уусдаг вэ?
   1. Аммонийн карбонат - $(NH_4)_2CO_3$
   2. Кальцийн карбонат, $CaCO_3$
   3. Хар тугалга(II) карбонат, $PbCO_3$
   4. Натрийн карбонат, Na_2CO_3

   A. зөвхөн 1 B. 1 ба 2 C. 1 ба 4 D. 2 ба 3

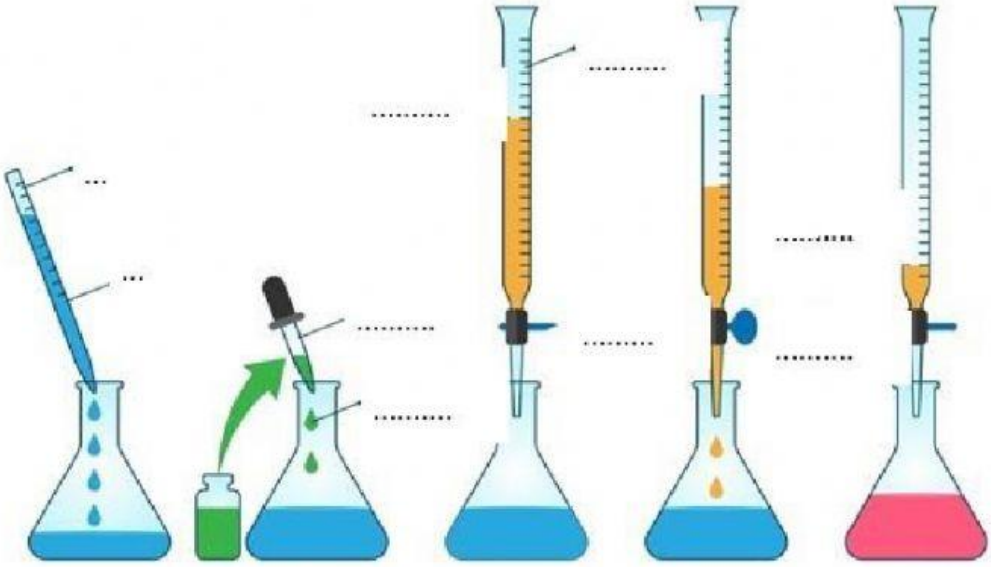
5. Усанд уусдаггүй давс аль нь вэ?

   A. Аммонийн карбонат B. Аммонийн нитрат

   C. Кальцийн карбонат D. Кальцийн нитрат

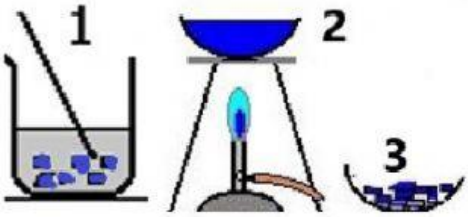
LIVEWORKSHEETS

6. Хүчил шүлтийн / суурийг харилцан үйлчлүүлж титрлэх аргаар давс гарган авах зураг өгөөджээ. Өгөгдлийг зөв тохируулаарай.



7. Давс цэвэрлэх аргын талаарх зураг өгөгджээ. Аль тохиолдолд уусдаг ба уусдаггүй давс гарган авах боломжтой вэ , тохирох хэсэгт давс гарган авах аргын тайлбарыг бичээрэй.

8. Талсжуулах аргаар давсыг хольцоос нь цэвэрлэх схем өгөгджээ. 1-3 хүртэл дугаарласан хэсэгт тохирох тайлбарыг бичнэ үү.



LIVEWORKSHEETS

9. Уусмалыг шүүх аргыг харуулжээ. Уусмалыг шүүхэд хэрэглэгдэх шил савыг сонгоно уу?

Шилэн аяга Юүлүүр Юүлүүрийн цаас Тунадас Колбо Шүүгдэс

10. Дараах нэр томьёог тайлбартай нь холбоорой.

Ажлын уусмал	Хоёр уусмалыг холиход эсвэл уусмал руу хий нэвтрүүлэхэд урвалын дүнд муу уусдаг нэгдэл
Төгсгөлийн цэг буюу эквивалент цэг	Хүчил шүлтийн харилцан үйлчлэлээр давс, ус үүсэх урвал.
Тунадасжих урвал	Тодорхой концентрацтай хүчлийг (эсвэл суурийг) бүрэн саармагжуулахад зарцуулагдах суурийн (эсвэл хүчлийн) тоо хэмжээг тодорхойлдог
Саармагжих урвал	Хүчиллэг, шүлтлэг уусмалд ион нь өнгө үзүүлэх чадвар бүхий органик сул хүчил, суурь юм. Концентрац нь тодорхой мэдэгдэж байгаа уусмал (титрант)
Хүчил-суурийн титрлэх	Эх бодисууд хоорондоо үлдэгдэлгүй урвалд орж дуусах цэг
Индикатор	

LIVEWORKSHEETS