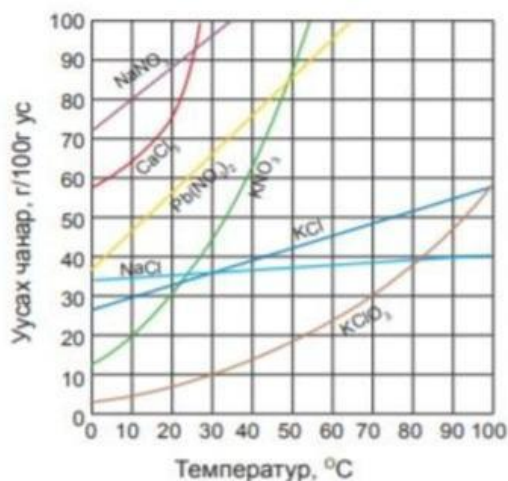


Хичээлийн дараах үнэлгээ



- Өгөгдсөн температурт бодисын уусах чанар хэд байна вэ?
 - 70°C-т KCl
 - 20°C-т KNO_3
 - 10°C-т $NaNO_3$
- Өгөгдсөн температурт 200 г усанд хэдэн г бодис уусаж ханасан уусмал үүсгэхийг тооцоолно уу.
 - 30°C-т $NaNO_3$
 - 70°C-т $KClO_3$
 - 20°C-т KNO_3
- 40°C-т аль давс хамгийн сайн уусдаг вэ?
.....
- 90°C-т аль давс хамгийн муу уусдаг вэ?
.....
- Уусах чанар ба молийн концентрацын ялгаа нь юу вэ?
 - Хоёулаа зөвхөн хатуу бодист хэрэглэгддэг.
 - Уусах чанар нь ханасан уусмалын дээд хязгаар, молийн концентраци нь бодит хэмжилт.
 - Хоёулаа г/100 г ус нэгжтэй.
- 20°C-т 80 г калийн нитратын ханасан уусмалд 15 г калийн нитрат агуулагдаж байсан бол энэ температурт дээрх давсны уусах чанарыг г/100 г ус, моль·л⁻¹ -ээр илэрхийлнэ үү.
 - 18.75 г/100 г ус, 2.32 моль·л⁻¹ ус
 - 76.4 г/100 г ус, 3.50 моль·л⁻¹ ус
 - 23 г/100 г ус, 2.23 моль·л⁻¹ ус