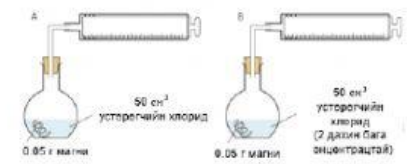
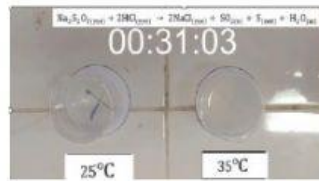
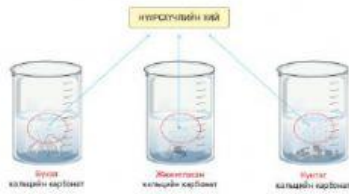


Өмнөх мэдлэгээ сэргээн санах ажлын хуудас

1. Өгөгдсөн зургийг тайлбартай нь зөв харгалзуулж холбоцгооё.



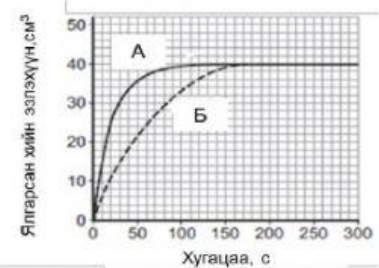
Температур
хангалттай
энерги бүхий
хэсгүүдийн
мөргөлдөлтийн
ихсэхэд
кинетик
жижиг
тоо

Бодисын
ихсэхэд
хэсгүүдийн
мөргөлдөлтийн
концентрац
жижиг
тоо

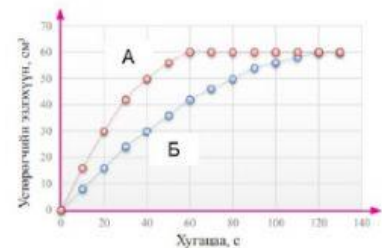
Хатуу
гадаргуугийн
ихсэхэд
хэсгүүдийн
бодисын
талбай
жижиг

2. График тус бүрт харгалзах тайлбарууд өгөгджээ. Тайлбарыг уншаад түүнд тохирох графикийн хэлбэрийг зөв сонгоно уу.

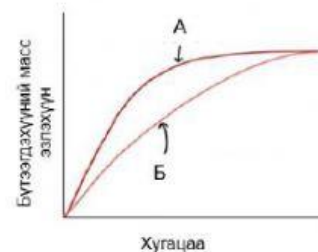
Температур ихсэхэд хангалттай кинетик энерги бүхий жижиг хэсгүүдийн мөргөлдөлтийн тоо нэмэгдэж урвалын хурд ихсэнэ.



Бодисын концентрац бууруулахад жижиг хэсгүүдийн мөргөлдөлтийн тоо багасаж урвалын хурд буурна.



Хатуу бодисын гадаргуугийн талбай ихсэхэд жижиг хэсгүүдийн мөргөлдөлтийн тоо нэмэгдэж урвалын хурд ихсэнэ.



3. Химийн урвалын хурдад ямар ямар хүчин зүйлс хэрхэн нөөлөөлдөг вэ? Өгөгдсөн түлхүүр үгсийн тусламжтай бүдүүвчийг нөхөж гүйцээнэ үү.

Нөхөх үгс:

Концентрац гадаргуугийн талбай температур катализатор

