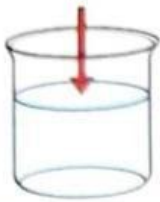
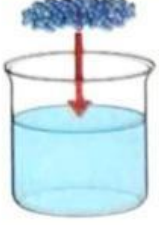
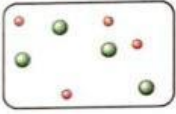
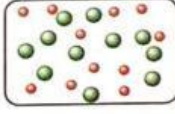
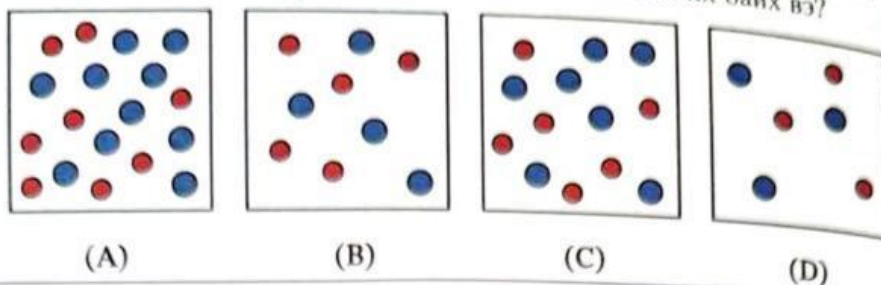


**Дасгал 59**

Химийн урвалын хурдыг хэмжих дараах аргуудыг тайлбарлаж, графикийг зураарай.

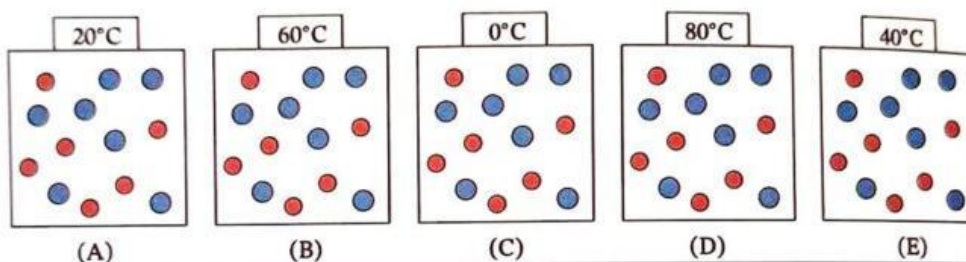
№	Нөхцөл 1 урвал	Нөхцөл 2 урвал	Аль урвал хурдан явах вэ?	Тайлбар
1				
2	 25°C	 100°C		
3				
4	 40°C	 50°C		
5				
6				

Дасгал 57 А. Доорх хайрцгууд нь улаан ба цэнхэр бодисын жижиг хэсгийн хоорондох химийн урвалыг илэрхийлдэг. Аль хайрцагт жижиг хэсгийн мөргөлдөлийн тоо хамгийн их байх вэ?



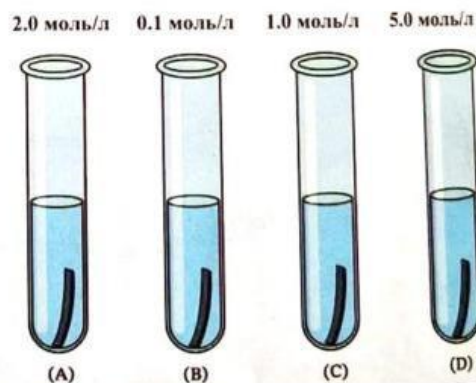
А. Тайлбар:

Б. Доорх хайрцгууд нь ижил тооны молекулуудыг агуулна. Хайрцгууд нь янз бүрийн температурт халаасан бол аль хайрцагт молекулуудын мөргөлдөх давтамж хамгийн их байх вэ?



Б. Тайлбар:

В. Химийн урвалын хурдад концентрацийн нөлөөг тодорхойлох. Дөрвөн хуруу шилэнд өөр өөр концентрацитай давсны хүчлийг тэнцүү хэмжээтэй хийж, дараа нь тус бүрт ижил металл магнийн туузыг хийв. Аль хуруу шилэнд урвал хурдан явагдахыг мөргөлдөлийн онолоор тайлбарлана уу



В. Тайлбар:

