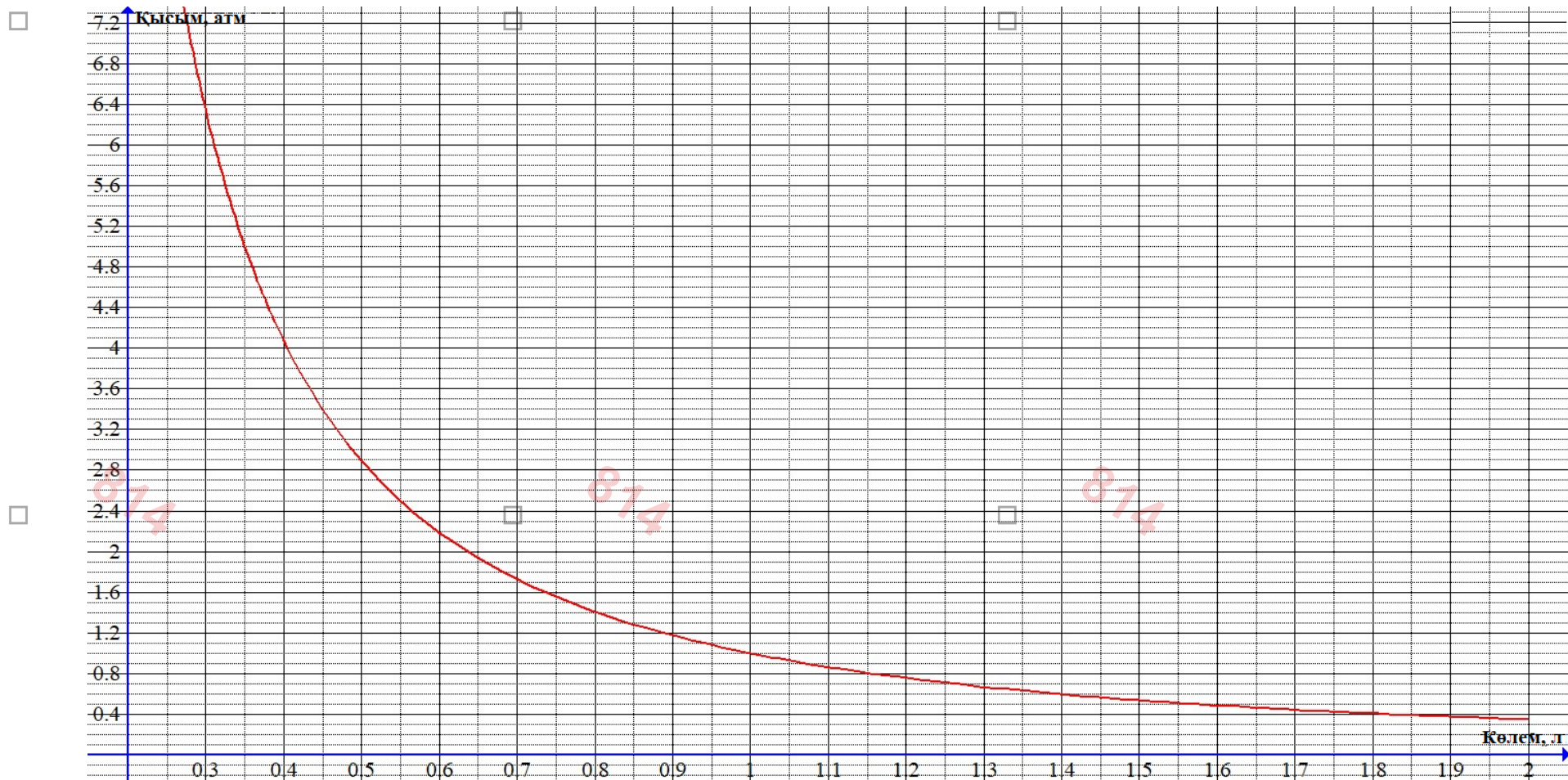




### 10 сынып, тәжірибелік сайыс (15 ұпай)

Белгілі бір тәжірибеде гелий (молярлық массасы 4 г/моль болатын біратомды газ  $He$ ) мен су буының (молярлық массасы 18 г/моль болатын  $H_2O$ ) қоспасы графикте кескінделген адиабатты процеске қатысады. Тәжірибелік мәліметтерге сүйене отырып, егер қоспа барлық уақытта қанықпаған күйде болса, ондағы су буының массалық құрамын (мөлшерін) анықтаңыз. Есептеу әдісін ұсыныңыз, нәтижесін көрсетіңіз және оның қателігін анықтаңыз.





### 10 класс, экспериментальный тур (15 баллов)

В некотором опыте смесь гелия (одноатомный газ  $He$  с молярной массой 4 г/моль) и водяного пара ( $H_2O$ , молярная масса 18 г/моль) участвует в адиабатическом процессе, изображённом на графике. Основываясь на опытных данных, определите массовое содержание водяного пара в смеси, если он всё время остаётся ненасыщенным. Предложите метод расчёта, дайте результат и определите его погрешность.

