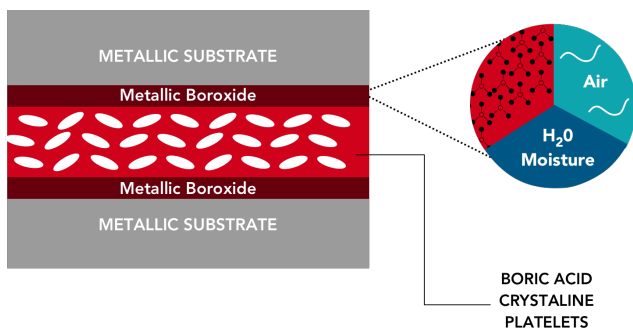
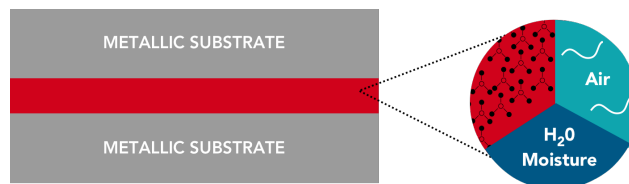


## Үйл явцын ажиллах зарчим

Борын хүчил ( $H_3BO_3$ ) нь ус ( $H_2O$ ), байгаа тохиолдолд металлын үндсэн давхарга (үндсэн давхарга) руу нэвтэрдэг.

## ХАРИЛЦАН ҮЙЛЧЛЭЛ

Металл үндсэн давхарга, Борын хүчил ( $H_3BO_3$ ) ба ус ( $H_2O$ ) хоорондын ковалент харилцан үйлчлэл нь металлын хэт исэл ( $B_2O_3$ ) үүсгэнэ. Энэ нь үндсэн давхаргатай холбогдон суурь давхарга үүсгэж зэврэлтэнд тэсвэртэй хамгаалалт бий болгодог.



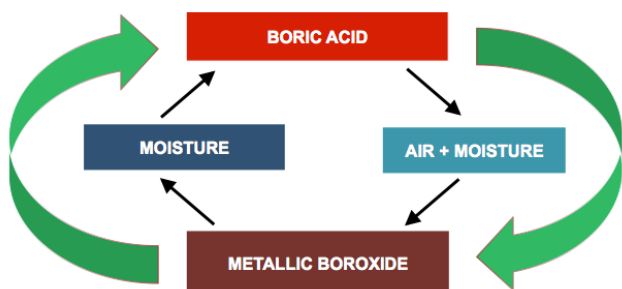
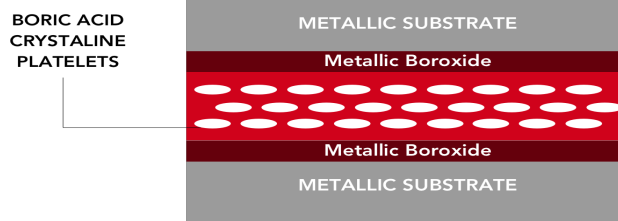
## ТАЛСТ ЯЛТСАН ДАВХАРГА

Үлдсэн Борын хүчлийн молекулууд нь талст ялтасуудын давхаргад үүсдэг бөгөөд эдгээр нь тус бүр нь макромолекулын ионы (цахилгаан соронзон) холбоосоор хоорондоо нягт холбоотой байдаг талсттай молекулууд юм.

Цайруулсан металлын хэт исэл ба талст ялтас нь аяндаа үүсэх чийгтэй урвалд орж, чөлөөт Борын хүчил ( $B_2O_3 + 3H_2O > 2H_3BO_3$ )-ыг нөхөж өгдөг.

## ЗОХИЦОЛ

Гадаргууд механик хөдөлгөөнөөр жигд таран зохицож, ялтас нь хоорондоо маш жижиг (0.318 нм) зайтай овоолсон давхаргууд үүсгэдэг



## БАГА ҮРЭЛТ

Давхар ялтас хоорондын давхаргууд нь сул "Ван дер Ваальс" хүчээр холбогддог бөгөөд үрэлтийн маш бага коэффициентийг зөвшөөрдөг.

## ӨӨРӨӨ НӨХӨГДӨХ ЦИКЛЬ

Чөлөөт Борын хүчил ( $H_3BO_3$ ), Металл исэл ( $B_2O_3$ ), агаар ба чийг ( $H_2O$ ) хоорондын үйлчлэл нь өөрийгөө нөхөх цикл үүсгэдэг. Энэ нь металл исэл болон талст ялтсан давхарга дахь аливаа гэмтэл, цоорхойг арилгадаг..