

КИСЛОТАЛИ МУХИТЛАРДА АДСОРБЦИЯЛАНИШ ЖАРАЁНИНГ ИЗОТЕРМАЛАРИ

Даврон Мавлон ўғли Рашидов

Тошкент кимё-технологиялар институти талабаси

Альфия Курбанбаевна Осербаева

Тошкент кимё-технологиялар институти катта ўқитувчиси PhD.

oserbaevaa@mail.ru

Шавкат Пайзиевич Нуруллаев

Тошкент кимё-технологиялар институти профессори

Мақсет Жоллыбаевич Айымбетов

Бердақ номидаги Қорақалпоғистон кимё-технологиялар университети доценти

АННОТАЦИЯ

Ушбу илмий-тадқиқот ишида металл намуналарини турли кислотали ва водород сульфидли эритма мухитларида таркибида азот, амид ва фосфор сақловчи композицион ингибиторлар ёрдамида коррозиялани-шини Ленгмюр изотермалари, жараённинг мувозанат константаси, термоди-намик катталиклари, адсорбцияланиш жараёнининг ΔG ни ҳароратга боғлиқ-лиги ва механизми ўрганилган. Металл намунаси коррозияланаётган мухитда H_2S иштирок этса у HS^- ёки S^{2-} ион шаклида темир юзасида Fe_xS_y кўриниши-даги мураккаб таркибли сульфидларни, ҳамда темирда адсорбцияланган HS^- аниони ҳосил қилиши ва H_2S ли эритма мухитида темирни коррозияланиш жараёни босқичма-босқич бориши ва биринчи босқичда H_2S металл юзасига адсорбцияланиши, сўнгра катод ва анод жараёнларда коррозия бошланиши ва S^{2-} ионини адсорбция тезлиги ҳарорат ва $H_2S_{\text{нинг}}$ концентрациясига боғлиқ-лиги топилган.

Калит сўзлар: ингибирлаш, пўлатлар, кислотали ва қодрод сульфидли эритмалар, композицион таркибли ингибиторлар, адсорбцияланиш изотермалари, мувозанат константаси, термодинамик катталиклар.