**Jonske interakcije poli(vinil alkohola) u vodenom i alkoholnim rastvorima u prisustvu protona**

SAIMA NAZ\* and REHANA SAEED

*Department of Chemistry, University of Karachi, Karachi 75270, Pakistan*

\*Corresponding author E-mail: sam\_cancer90@yahoo.com, Tel. num.: +923003559197

Izvod: Jonske interakcije sirćetne kiseline u H2O-PVOH i H2O-alkohol-PVOH sistemima rastvarača su ispitane na različitim temperaturama primenom viskozimetrije. Viskoznost rastvora poli(vinil alkohola) se povećavala sa porastom koncentracije polimera i smanjivala sa povećanjem koncentracije sirćetne kiseline. Podaci o viskozitetu rastvora su korišćeni za odredjivanje koeficijenta "A" i "B" u Jones-Dole jednačini, na osnovu kojih su procenjivane jon-jon interakcije i jon-rastvarač interakcije. Porast negativne vrijednosti B-koeficijenta sa povećanjem temperature je pokazao da prisustvo kiseline narušava nadmolekulsku strukturu poli(vinil alkohola) u smešama, a kao posledica toga i vrednosti A-koeficijenta su smanjivane sa porastom temperature. Termodinamički parametri kao što je energija aktivacije (Ea\*), promena slobodne energije aktivacije (G\*) i promena entropije aktivacije (S\*) takođe su izračunati kao funkcija koncentracije kiseline (CH3COOH), sadržaja poli(vinil alkohola), vrste alkohola i temperature.

Ključne reči: viskoznost; alkoholi; interakcija jon-rastvarača; termodinamički parametri