

Odbora za uporabu plastike i gume u okviru nedavno ugasle Zajednice za plastiku i gume i pripadajuću opremu pri Hrvatskoj gospodarskoj komori.

Vrlo se rano uključio u rad na izdavanju časopisa POLIMERI. Bio je urednik rubrike *Iz svijeta plastike i gume*, urednik za kategorizirane radove, te zamjenik glavne urednice. Od broja 1/2003. je v. d. glavnoga urednika časopisa POLIMERI.

Međutim, za sveučilišnoga nastavnika koji slavi tek pedeset životnu obljetnicu najveći

će izazov u narednome razdoblju biti vođenje Katedre za preradu polimera. Od voditelja i redovitoga profesora zaista se mnogo očekuje. Nastavni, znanstveni i stručni razvoj područja, te vođenje kadrovske politike koja će osigurati kontinuitet razvoja područja polimerstva. Treba pridodati, osoba na takvu položaju mora brinuti o strukovnom časopisu te se posvetiti društvenom i normacijskom radu. Očekuju se i povećane obvezе te pojačano zalaganje na Fakultetu. Ali u tome je čar i odgovornost sveučilišnoga nastavnika u

najvišem zvanju, čelnika znanstvenoga i strukovnog područja u Hrvatskoj.

Zaključujući prikaz životnoga puta prvoga sveučilišnog nastavnika koji je temeljito školovan za svoju znanstveno-nastavnu karijeru, može se samo poželjeti da će iskazani rezultati u povodu neke naredne obljetnice pokazati da je dosadašnji vrlo uspješan razvoj sveučilišne karijere i nastavljen s uspjehom i ne malim dosezima. Dapače!

Igor ČATIĆ

ERRATA CORRIGE 1/2003, str. 14

YASIN A. GABR - Polymerization of 4-(substituted amino)styrene: Part III – spontaneous polymerization of 4-(benzylamino)styrene salts

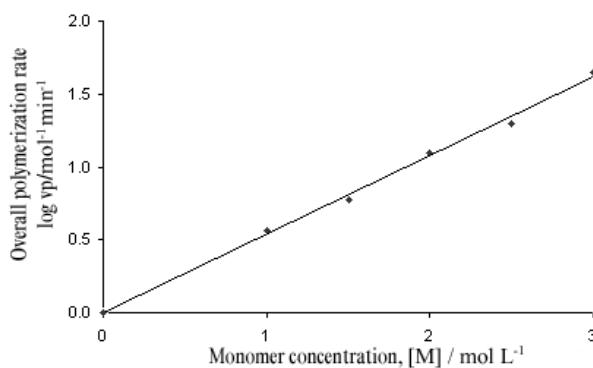


FIGURE 6. The dependence of the overall polymerization rate v_p in $\text{mol}^{-1} \text{min}^{-1}$ of 4-(benzylamino)styrene salts on the monomer concentration $[M]$ in mol L^{-1} . Polymerization temperature 40 °C.

From studying the effect of monomer concentration on the rates of polymerization (as shown in Figure 6), it was confirmed that the overall rate of polymerization (v_p) correlated with monomer concentration, where the logarithm of the polymerization rates were plotted against the monomer concentration. All points lie on a single straight line, the slope of which is 0.51. This leads to a specific relationship between the overall polymerization rate (v_p) and the initial monomer concentration of $v_p[M]^{0.51}$.

Finally, the above results showed that the rate of polymerization of 4-(benzylamino)styrene salts increases with an increase of the polarity of the solvent with the polymerization temperature depending on the nature of the halogen atom but with no significant effect of the substituents in benzyl moiety on the rate of polymerization.

Acknowledgment / Zahvala

The author gratefully acknowledges the support and encouragement of Professor M. A. AlKhader and Professor R. M. Abdel-Rahman during the course of this work.

LITERATURA / REFERENCES

- Barba, N. A., Gabr, Y., Korga, I. D., Manoly, S. F., Pagribnay, I. L.: *Polymerization of aminostyrenes in acidic medium*, Izv. Akad. Nauk Mold. SSR, Ser. Biol. and Khim. Nauk, 4(1987), 66–68.
- Barba, N. A., Manoly, S. F., Korga, I. D. Gabr, Y.: *Synthesis and characterization of some N-phenacylaminostyrenes*, Izv. Vozov Khim. and Khim. Tekhnol.; T 30 12(1987), 96-99.
- Manoly, S. F., Barba, N. A., Gabr, Y., Korga, I. D., Pagribnay, I. L.: *Spectroscopy and characterization of some aminostyrene hydrohalides*, Izv. Akad. Nauk Mold. SSR, Ser. Biol. and Khim. Nauk, 3(1988), 63-65.
- Barba, N. A., Gabr, Y., Korga, I. D., Pagribnay, I. L.: *Oligomerization reaction of 4-aminostyrene hydrohalides in aqueous solution*, (Kishinev Un.), Kishinev, Mold. Pat. 1000, NIINTI, 1988, 12 p.
- Barba, N. A., Gabr, Y., Korga, I. D., Pagribnay, I. L.: *Oligomerization mechanism of 4-aminostyrene in acidic medium*, (Kishinev Un.), Kishinev, Mold. Pat. 1001, NIITI, 1988, 15 p.
- Gabr, Y.: *Polymerization of 4-(substituted amino)styrene: II. Spontaneous polymerization of 4-(alkylamino)styrene salts*, Egypt. Bulletin J. Faculty of Education, 18(1993), 195-202.
- Gabr, Y.: *Polymerization of 4-(substituted amino)styrene: Part I- Polymerization mechanism of 4-(p-substituted phenacyl amino)styrene salts*, Indian J. Chem., 33 B(1994), 1107-1109.
- Salamone, J. C., Snider, B., Fitch, B. L.: *Polymerization of 4-vinylpyridinium salts. III. A clarification of the mechanism of spontaneous polymerization*, J. Polym. Sci., A-1(1971)9, 1493-1504.
- Kabanov, V. A., Aliev, K. V., Kargin, V. A.: *Specific polymerization of 4-vinylpyridine salts*, Polym. Sci. USSR, 10(1968)7, 1618-1632.
- Gvozdetszkii, A. N., Kabanov, V. A.: *Spectroscopic matrix polymerization of 4-vinylpyridinium ions on phosphate macroanions in aquos solution*, Vysokomol Soedin., B11(1969), 397-398.
- Salamone, J. C., Snider, B., Fitch, B. L.: *Quaternary ammonium polymers from 1,4-diaobicyclo[2.2.2]octane*, J. Polym. Sci., 8(1970)12, 3495-3501.
- Fox, T. G., Flory, P. J.: *Intrinsic viscosity - temperature relationships for polyisobutylene in various solvents*, J. Amer. Chem. Soc., 73(1951), 1909-1915.
- Fox, T. G., Flory, P. J.: *Intrinsic viscosity - molecular weight relations for polyisobutylene*, J. Phys. Colloid Chem., 53(1949), 197-212.