MỘT SỐ POLYMER THƯỜNG GẶP

STT	Monomer	Công thức cấu tạo polymer	Tên gọi, viết tắt	Phương pháp tổng hợp	Vật liệu polymer
1	Tạo thành từ các mắc xích α-glucose	$\left(-\frac{1}{C_6 H_{10} O_5} \right)_n$	Tinh bột (Starch)	Polymer thiên nhiên	-
2	Tạo thành từ các mắc xích β-glucose	$\left(- \left(C_6 H_{10} O_5 \right) \right)_n$	Cellulose	Polymer thiên nhiên	TO
3	-	Nguồn gốc Cellulose	To viscose	Polymer bán tổng hợp	TO
4	-	Nguồn gốc Cellulose	Tσ acetate (Cellulose acetate)	Polymer bán tổng hợp	TO
5	CH ₂ =CH ₂ Ethylene	$-(CH_2-CH_2)_n$	Polyethylene PE	Trùng hợp	CHẤT DẢO
6	CF ₂ =CF ₂ tetrafluoroethene	$\frac{-\left(CH_{2}-CH_{2}\right)_{n}}{\left(CF_{2}-CF_{2}\right)_{n}}$	Teflon	Trùng hợp	CHẤT DẢO
7	CH ₃ -CH=CH ₂ Propylene	$\begin{array}{c} \leftarrow \text{CH} - \text{CH}_2 _{n} \\ \text{CH}_3 \end{array}$	Polypropylene PP	Trùng hợp	CHẤT DẢO
8	CH ₂ =CH-CH=CH ₂ Buta-1,3-diene	$-(CH_2-CH=CH-CH_2)_n$	Polybutadiene Cao su Buna	Trùng hợp	CAO SU
9	CH ₂ =C(CH ₃)-CH=CH ₂ Isoprene	$-(CH_2-CH=CH-CH_2)_n$ $-(CH_2-C=CH-CH_2)_n$ CH_3	Polyisoprene Cao su thiên nhiên	Trùng hợp	CAO SU
10	CH ₂ =CCl-CH=CH ₂ Chloroprene	-(CH ₂ -C=CH-CH ₂) _n Cl	Polychloroprene Cao su chloroprene	Trùng hợp	CAO SU
11	$CH_2 = CH$ C_6H_5 Styrene	-(CH ₂ -CH)- C ₆ H ₅	Polystyrene PS	Trùng hợp	CHẤT DẢO
12	CH ₂ =CH-Cl Vinyl chloride	CH ₂ -CH) _n	Poly(vinyl chloride) PVC	Trùng hợp	CHẤT DẢO

13	CH ₃ COOCH=CH ₂ Vinyl acetate	-(CH ₂ -CH) _n OCOCH ₃	Poly(vinyl acetate) PVA	Trùng hợp	CHẤT DLO
14	Thuỷ phân poly(vinyl acetate) (PVAc) trong môi trường kiềm: ⟨CH − CH₂ \ n + nNaOH	-(CH ₂ -CH) _n OH	Poly(vinyl alcohol) PVA		CHẤT DẢO
15	CH ₂ =CH–CN Acrylonitrile	CH ₂ -CH \xrightarrow{n}	To nitron Orlon	Trùng hợp	ТО
16	$\mathrm{CH_2}\!\!=\!\!\mathrm{C}\!\!-\!\!\mathrm{COOCH_3}$ $\mathrm{CH_3}$ Methyl methacrylate	-(CH ₂ -CH) _n CN CH ₃ -(CH ₂ -C) _n COOCH ₃	Poly(methyl methacrylate) PMM Thuỷ tinh hữu cơ Plexiglas	Trùng hợp	CHẤT DẢO
17	$CH_2 = CH - CH = CH_2$ Buta-1,3-diene $CH_2 = CH$ C_6H_5 Styrene	$-(CH_2-CH=C-CH_2-CH_2-CH)$ C_6H_5	Poly(butadiene-styrene) Cao su Buna-S	Đồng trùng hợp	CAO SU
18	CH ₂ = CH - CH = CH ₂ Buta-1,3-diene CH ₂ =CH-CN Acrylonitrile	-(CH ₂ -CH=C-CH ₂ -CH ₂ -CH) n CN	Poly(butadiene- acrylonitrile) Cao su Buna-N	Đồng trùng hợp	CAO SU
19	CH ₂ — CH ₂ Ethylene oxide HO-CH ₂ -CH ₂ -OH	-(CH ₂ -CH ₂ -O)-n	Poly(ethylene oxide) Poly(ethylene glycol)	Trùng hợp Trùng ngưng	CHẤT DẢO
20	CH ₂ —CH ₂ —CH ₂ CH ₂ —CH ₂ —NH	-(HN-[CH2]5-CO) _n	To Capron Polycaproamide	Trùng hợp	ТО

	Caprolactam				
	H ₂ N–[CH ₂] ₅ –COOH ε-aminocaproic acid 6-aminohexanoic acid		Nylon 6 Poly(6-aminohexanoic acid) PA6	Trùng ngưng	
21	H ₂ N-[CH ₂] ₆ -COOH 7-aminoheptanoic acid	-(HN-[CH2]6-CO) + (HN-[CH2]6-CO) + (HN-[C	Nylon 7	Trùng ngưng	TO
22	H ₂ N-[CH ₂] ₆ -NH ₂ Hexamethylenediamine HOOC-[CH ₂] ₄ -COOH Adipic acid	$+$ CO-[CH ₂] ₄ -CO-NH-[CH ₂] ₆ -NH $+$ $\frac{1}{n}$	Poly(hexamethylene adipamide) Nylon 6,6	Trùng ngưng	TO
23	p-HOOC-C ₆ H ₄ -COOH Terephthalic acid HO-CH ₂ -CH ₂ -OH Ethylene glycol	+ CO-C ₆ H ₄ -CO-O-CH ₂ -CH ₂ -O $+$ _n	Poly(ethylene terephthalate) PET	Trùng ngưng	TO
24	C ₆ H ₅ OH Phenol HCHO Formaldehyde	- Nhựa Novolak: Nếu dư phenol và xúc tác acid. OH nHCHO H [*] , 1° - CH₂ n + nH2O - Nhựa Resole: Nếu dư formaldehyde và xúc tác base. OH CH₂ CH₂ CH₂ - OH CH₂ - OH	Poly(phenol- formaldehyde) PPF	Trùng ngưng	CHẤT DỂO