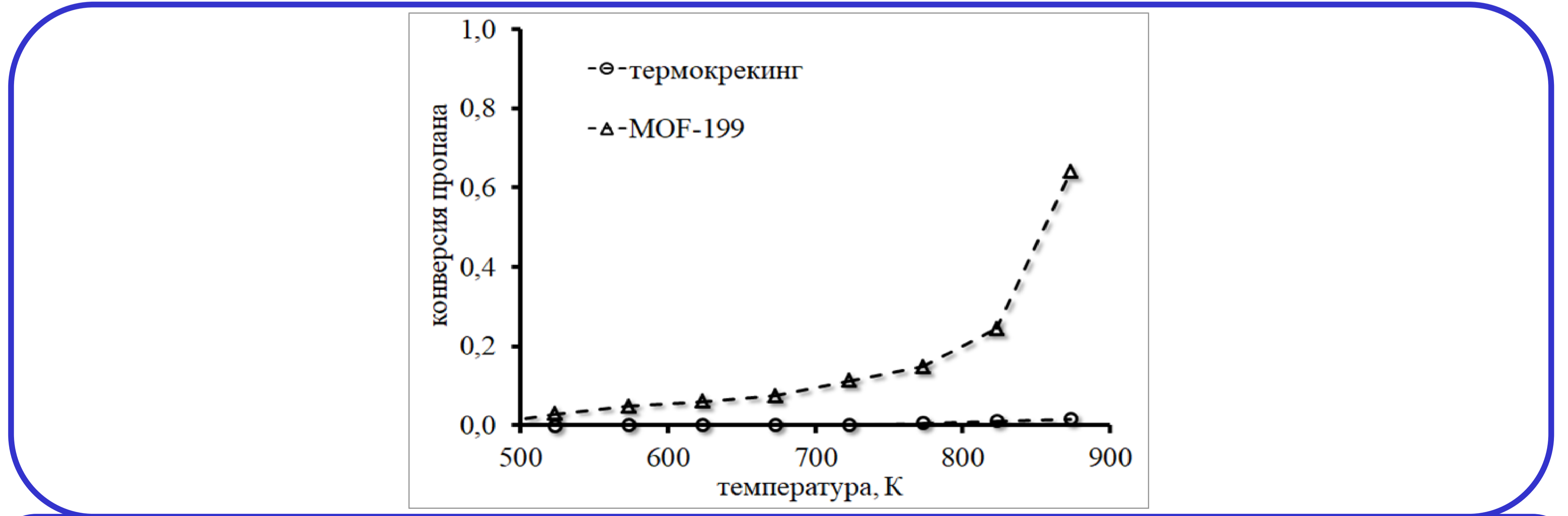
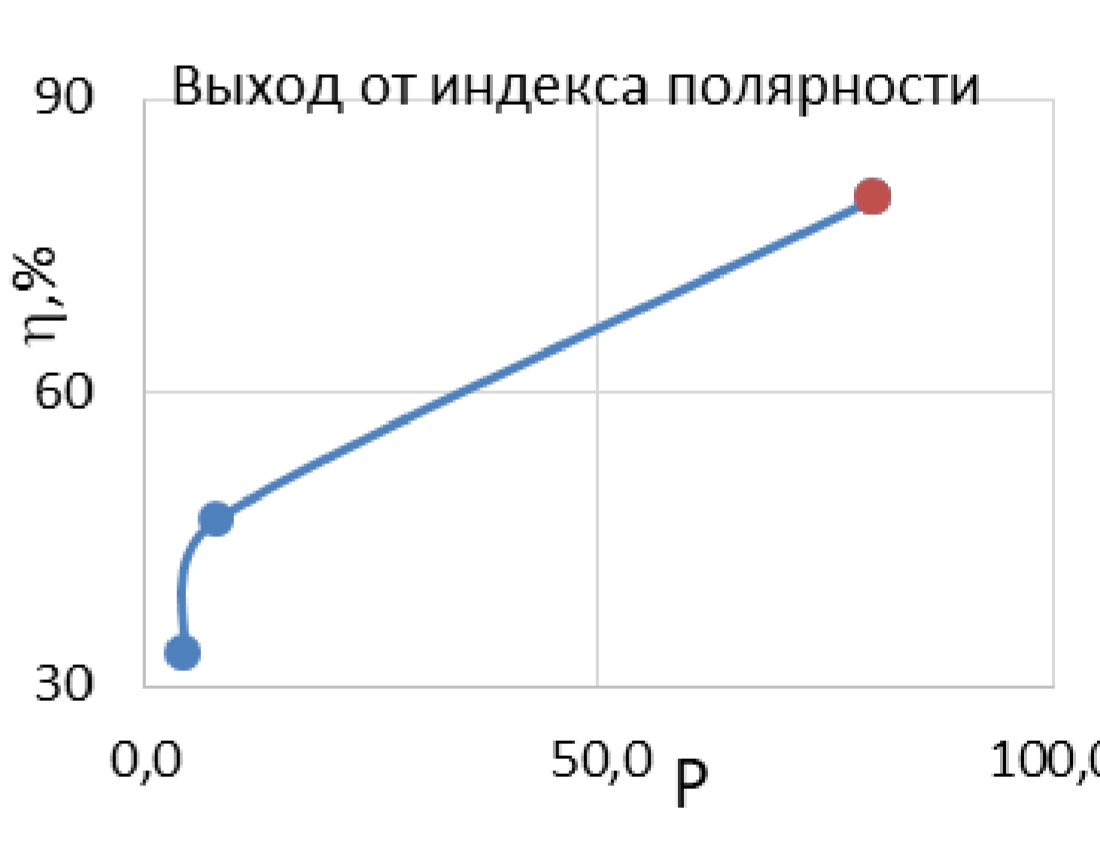
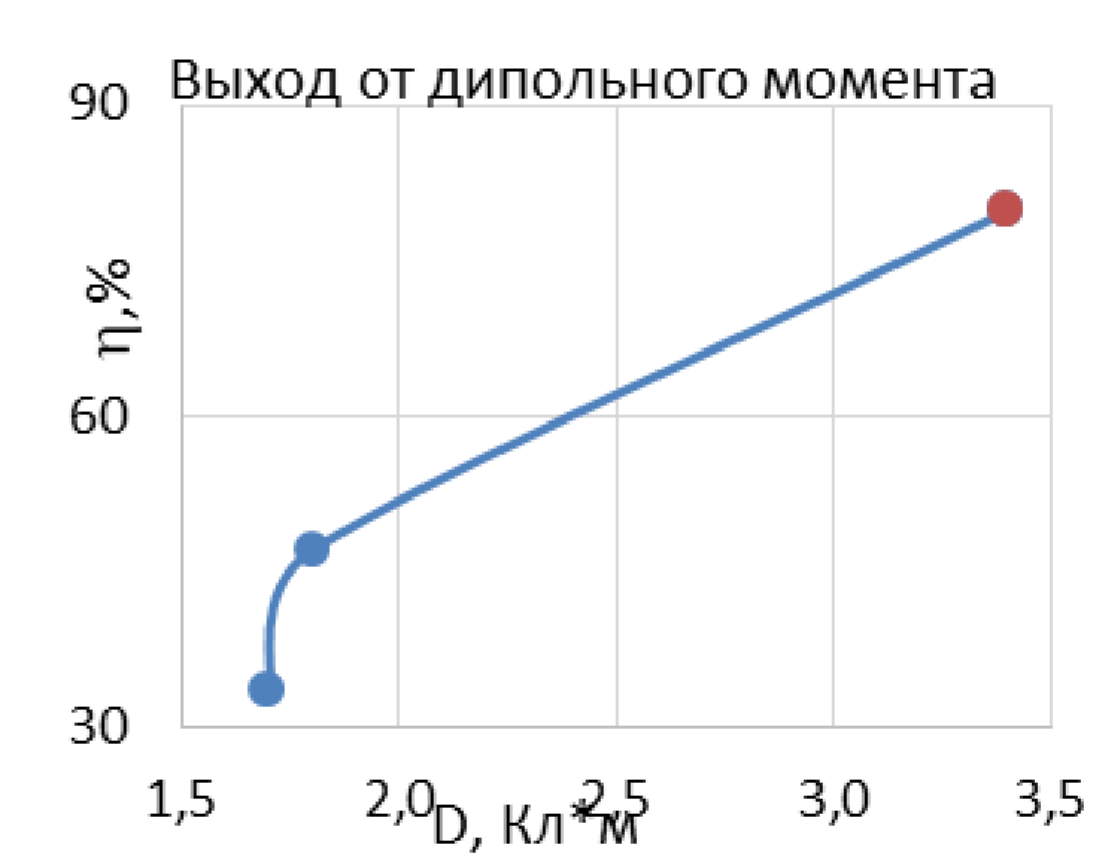
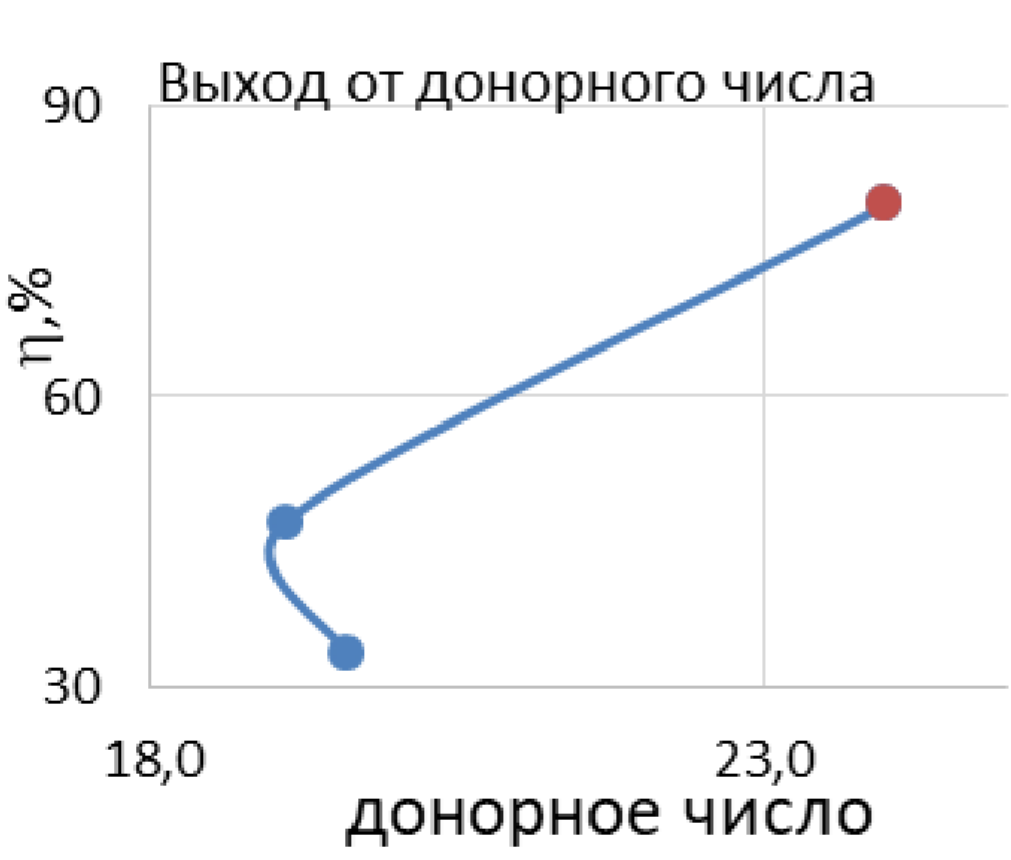
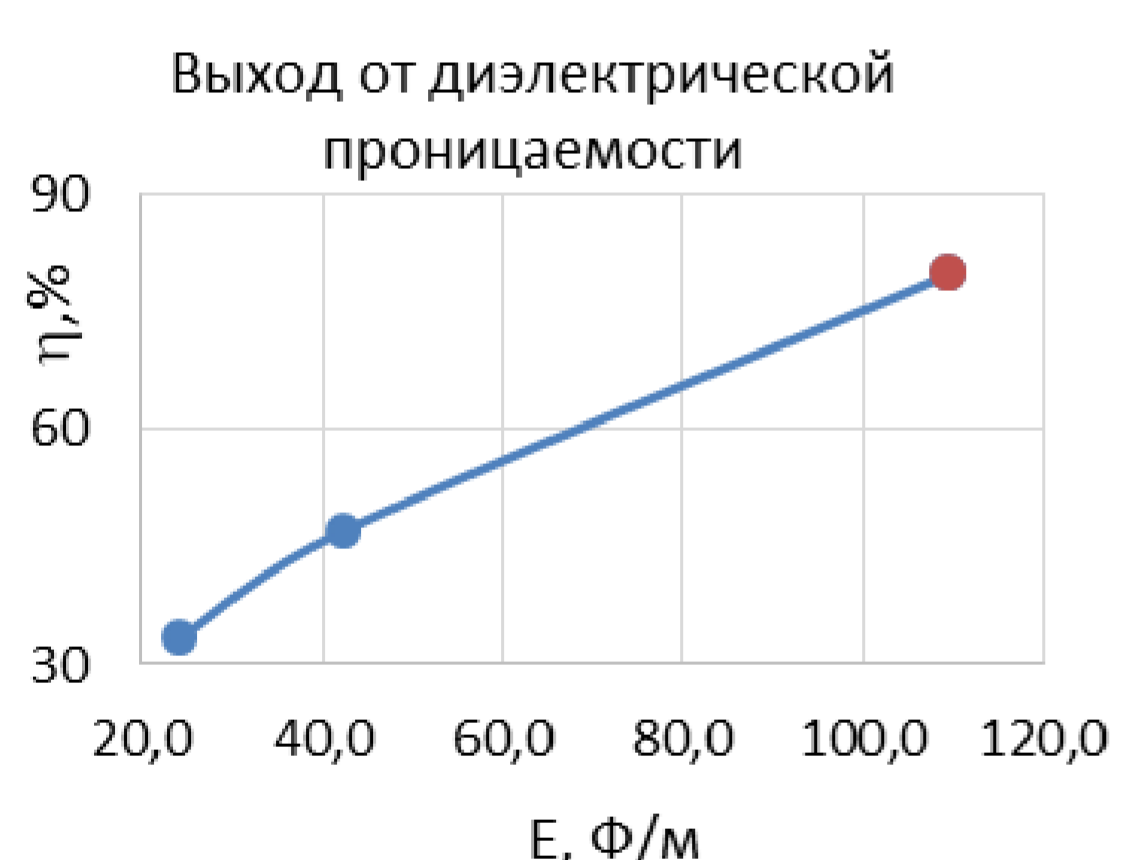


N	Адсорбент	$E_0$ , кДж/моль	$X_0$ , нм	$a_0$ , ммоль/г	$E$ , кДж/моль	$S_{БЭТ}$ , м <sup>2</sup>	$S_{me}$ , м <sup>2</sup>	$W_{me}$ , см <sup>3</sup> /г
1	MOF растворитель C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH	12.66	0.95	0.032	4.18	290	-	-
2	MOF растворитель C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH /Вода (2:1)	10.20	1.18	0.02	3.37	210	0.16	0.001
3	MOF растворитель Вода/C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> OH (10:1)	11.17	1.07	0.02	3.69	319	0.10	0.006



Каталитический опыт показал, что при повышении температур, начиная от 500 К, наблюдается рост конверсии пропана на катализаторе MOF(Cu) до температуры 673 К, при которой MOF(Cu) разлагается до оксида меди (I) и медь. Таким образом, дальнейшее резкое увеличение конверсии до ~70% при температуре 875 К достигается уже на катализаторе Cu<sub>2</sub>O+Cu.