

Table A1 Data of adsorption isotherm of Pb^{2+} on B-70-600, pH = 5.

40°C		60°C		80°C	
C_e	amount adsorbed	C_e	amount adsorbed	C_e	amount adsorbed
(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)
0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
0.0019	0.0452	0.0015	0.0432	0.0016	0.0458
0.0095	0.0860	0.0091	0.0874	0.0101	0.0837
0.0299	0.1145	0.0261	0.1173	0.0278	0.1134
0.0524	0.1371	0.0466	0.1348	0.0540	0.1366
0.1191	0.1642	0.1119	0.1752	0.1197	0.1618
0.1871	0.1888	0.1838	0.1949	0.2013	0.1777
0.2780	0.1941	0.2744	0.2026	0.2809	0.1900
0.3644	0.1996	0.3545	0.2177	0.3740	0.1950
0.4438	0.2274	0.4488	0.2153	0.4778	0.1932
0.6245	0.2442	0.6182	0.2368	0.6371	0.2145

Table A2 Data of adsorption isotherm of Pb^{2+} on B-325-800, pH = 5.

40°C		60°C		80°C	
C_e	amount adsorbed	C_e	amount adsorbed	C_e	amount adsorbed
(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)
0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
0.0018	0.0463	0.0015	0.0443	0.0024	0.0427
0.0201	0.0747	0.0168	0.0771	0.0161	0.0781
0.0441	0.0979	0.0394	0.1050	0.0387	0.1061
0.0744	0.1187	0.0703	0.1227	0.0689	0.1180
0.1107	0.1263	0.0958	0.1318	0.0962	0.1431
0.1524	0.1301	0.1521	0.1309	0.1308	0.1588
0.2113	0.1734	0.2309	0.1506	0.2168	0.1683
0.3009	0.1799	0.3154	0.1672	0.2886	0.1813
0.4889	0.1864	0.3902	0.1838	0.3830	0.1807
0.5748	0.1943	0.4850	0.1752	0.5888	0.1834
		0.5709	0.1943		

Table A3 Data of adsorption isotherm of Pb^{2+} on Pr-70-600, pH = 5.

40°C		60°C		80°C	
C_e	amount adsorbed	C_e	amount adsorbed	C_e	amount adsorbed
(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)
0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
0.0019	0.0458	0.0018	0.0452	0.0014	0.0430
0.0153	0.0761	0.0107	0.0845	0.0129	0.0796
0.0396	0.1033	0.0300	0.1102	0.0348	0.0972
0.0748	0.1120	0.0684	0.1191	0.0625	0.1282
0.1407	0.1358	0.1351	0.1474	0.1318	0.1509
0.2073	0.1763	0.2125	0.1686	0.2091	0.1712
0.2961	0.1836	0.3234	0.1593	0.2903	0.1897
0.3781	0.1955	0.4141	0.1612	0.3622	0.1994
0.4560	0.1930	0.5719	0.2003	0.6380	0.2248
0.6313	0.2105	0.6626	0.1993	0.7244	0.2320
0.7413	0.2183	0.7510	0.2068		

Table A3 Data of adsorption isotherm of Pb^{2+} on Pr-70-600, pH = 5.

40°C		60°C		80°C	
C_e	amount adsorbed	C_e	amount adsorbed	C_e	amount adsorbed
(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)
0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
0.0019	0.0458	0.0018	0.0452	0.0014	0.0430
0.0153	0.0761	0.0107	0.0845	0.0129	0.0796
0.0396	0.1033	0.0300	0.1102	0.0348	0.0972
0.0748	0.1120	0.0684	0.1191	0.0625	0.1282
0.1407	0.1358	0.1351	0.1474	0.1318	0.1509
0.2073	0.1763	0.2125	0.1686	0.2091	0.1712
0.2961	0.1836	0.3234	0.1593	0.2903	0.1897
0.3781	0.1955	0.4141	0.1612	0.3622	0.1994
0.4560	0.1930	0.5719	0.2003	0.6380	0.2248
0.6313	0.2105	0.6626	0.1993	0.7244	0.2320
0.7413	0.2183	0.7510	0.2068		

Table A4 Data of adsorption isotherm of Pb^{2+} on Pr-325-800, pH = 5.

40°C	
C_e	amount adsorbed
(mmol/L)	(mmol/g)
0.0000	0.0000
0.0119	0.0333
0.0407	0.0546
0.0688	0.0729
0.1120	0.0810
0.1793	0.1083
0.2734	0.1040
0.3793	0.0963
0.4643	0.1115
0.6409	0.1204
0.7230	0.1367
0.8277	0.1346

Table A5 Data of adsorption isotherm of Cd^{2+} on B-70-600, pH = 5.

40°C		60°C		80°C	
C_e	amount adsorbed	C_e	amount adsorbed	C_e	amount adsorbed
(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)
0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
0.0327	0.0520	0.0318	0.0572	0.0327	0.0520
0.0869	0.0832	0.0891	0.0772	0.0869	0.0832
0.1462	0.1202	0.1557	0.0993	0.1462	0.1202
0.2253	0.1265	0.2271	0.1285	0.2253	0.1265
0.3725	0.1566	0.3737	0.1595	0.3725	0.1566
0.5245	0.1825	0.5405	0.1663	0.5245	0.1825
0.6975	0.1766	0.7091	0.1694	0.6975	0.1766
0.8612	0.1922	0.8826	0.1836	0.8612	0.1922
1.2073	0.2043	1.2002	0.2056	1.2037	0.2077
1.3746	0.2093	1.3701	0.2158	1.3642	0.2189
1.5347	0.2344	1.5199	0.2443	1.5466	0.2230

Table A6 Data of adsorption isotherm of Cd^{2+} on B-325-800, pH = 5.

40°C		60°C		80°C	
C_e	amount adsorbed	C_e	amount adsorbed	C_e	amount adsorbed
(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)
0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
0.0405	0.0478	0.0408	0.0460	0.0436	0.0418
0.1041	0.0734	0.1050	0.0666	0.1119	0.0603
0.1828	0.0813	0.1851	0.0777	0.1905	0.0761
0.2402	0.1157	0.2411	0.1051	0.2649	0.0881
0.4066	0.1250	0.4048	0.1229	0.4021	0.1278
0.5574	0.1493	0.5605	0.1421	0.5743	0.1340
0.7091	0.1657	0.7117	0.1728	0.7042	0.1705
0.8843	0.1755	0.8906	0.1709	0.8977	0.1582
1.0596	0.1700	1.3938	0.2004	1.0587	0.1766
1.3686	0.2205	1.5451	0.2301	1.3820	0.2024
1.5584	0.2175			1.5436	0.2258

Table A7 Data of adsorption isotherm of Cd²⁺ on Pr-70-600, pH = 5.

40°C		60°C		80°C	
C _e	amount adsorbed	C _e	amount adsorbed	C _e	amount adsorbed
(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)	(mmol/L)	(mmol/g)
0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000	0.0000
0.0283	0.0540	0.0323	0.0540	0.0350	0.0525
0.0876	0.0821	0.0973	0.0780	0.0985	0.0774
0.1738	0.0830	0.1687	0.0972	0.1776	0.0807
0.2451	0.0939	0.2560	0.0993	0.2665	0.0858
0.4078	0.1231	0.4140	0.1186	0.4303	0.1007
0.5738	0.1329	0.5805	0.1277	0.5996	0.1036
0.7544	0.1252	0.7233	0.1594	0.7509	0.1304
0.9192	0.1350	0.9086	0.1538	1.1151	0.1292
1.4386	0.1587	1.0928	0.1474	1.4475	0.1452
1.6059	0.1668	1.5756	0.1926	1.6112	0.1668

Table A8 Data of adsorption isotherm of Cd^{2+} on Pr-325-800, pH = 5.

40°C	
C_e	amount adsorbed
(mmol/L)	(mmol/g)
0.0000	0.0000
0.0670	0.0209
0.1386	0.0393
0.2280	0.0373
0.3163	0.0384
0.4720	0.0573
0.6428	0.0646
0.8113	0.0757
1.4947	0.1003
1.6637	0.1154