

Tabelle 7.
Temperaturkoeffizienten der Leitfähigkeit von Rubidiumacetat.

	18 bis 25°	25 bis 30°	30 bis 40°
$v = 60$	0·060	0·050	0·052
30·2	0·058	0·053	0·053
15·4	0·055	0·050	0·052
7·62	0·044	0·048	0·049
3·82	0·047	0·043	0·042
1·926	0·041	0·037	0·036
0·963	0·040	0·036	0·035
0·552	0·047	0·040	0·040

Temperaturkoeffizienten der Leitfähigkeit von Bariumacetat.

$v = 587$	0·060	0·054	0·044
306	0·053	0·056	0·048
148	0·059	0·049	0·047
80·2	0·053	0·049	0·049
39·4	0·053	0·050	0·047
19·2	0·049	0·048	0·048
14·9	0·053	0·050	0·048
9·69	0·050	0·045	0·045
4·89	0·047	0·043	0·041
2·52	0·040	0·037	0·036
1·239	0·035	0·033	0·032
0·766	0·037	0·033	0·031
0·466	0·043	0·038	0·036

liegen. Zwischen den angegebenen Grenzen liegt das Konzentrationsgebiet, wo die Äquivalentleitfähigkeit mit steigender Verdünnung abnimmt.

In der Gruppe der Alkali- und der Erdalkalimetalle steigt die Leitfähigkeit gleichkonzentrierter Lösungen der Acetate in Essigsäure mit dem Atomgewicht des Kations.