

Solution	Formule	Concentration en poids	Temp. °C	Conductivité $\mu\text{mhos} / \text{cm}$
Acide chlorhydrique	HCl	5	15	$39,48 \times 10^4$
		10		$63,02 \times 10^4$
		20		$76,15 \times 10^4$
		30		$66,20 \times 10^4$
		40		$51,52 \times 10^4$
Acide fluorhydrique	HF	0,004	18	$2,50 \times 10^2$
		0,007		$3,80 \times 10^2$
		0,015		$5,00 \times 10^2$
		0,030		$8,00 \times 10^2$
		0,060		$12,30 \times 10^2$
		0,121		$21,00 \times 10^2$
		0,242		$36,30 \times 10^2$
		0,484		$67,30 \times 10^2$
		0,15		$19,80 \times 10^3$
		2,48		$31,50 \times 10^3$
		4,80		$59,30 \times 10^3$
		7,75		$96,30 \times 10^3$
		15,85		$18,53 \times 10^4$
		24,5		$28,32 \times 10^4$
29,8	$34,11 \times 10^4$			
Acide sulfurique	H ₂ SO ₄	5	18	$20,85 \times 10^4$
		10		$39,15 \times 10^4$
		15		$54,32 \times 10^4$
		20		$65,27 \times 10^4$
		25		$71,71 \times 10^4$
		30		$73,88 \times 10^4$
		35		$72,43 \times 10^4$
		40		$68,00 \times 10^4$
		50		$54,05 \times 10^4$
		60		$37,26 \times 10^4$
		65		$29,05 \times 10^4$
Chlorure de calcium	CaCl ₂	5,0	18	$6,43 \times 10^4$
		10,0		$11,41 \times 10^4$
		20		$17,28 \times 10^4$
		25		$17,81 \times 10^4$
		30		$16,58 \times 10^4$
		35		$13,66 \times 10^4$
Chlorure de sodium	NaCl	5	18	$67,20 \times 10^3$
		10		$12,11 \times 10^4$
		15		$16,42 \times 10^4$
		20		$19,57 \times 10^4$
		25		$21,35 \times 10^4$
		26		$21,51 \times 10^4$
Soude	NaOH	1	18	$46,50 \times 10^3$
		2		$88,70 \times 10^3$
		4		$16,28 \times 10^4$
		6		$22,42 \times 10^4$
		8		$27,29 \times 10^4$
		10		$30,93 \times 10^4$
		15		$34,90 \times 10^4$
		20		$32,84 \times 10^4$
		25		$27,17 \times 10^4$
		27,5		$23,86 \times 10^4$
		30		$20,74 \times 10^4$
		32,5		$17,98 \times 10^4$
		35		$15,60 \times 10^4$
		37,5		$13,61 \times 10^4$
		40		$12,06 \times 10^4$
45	$97,70 \times 10^3$			
50	$82,00 \times 10^3$			