



pH Cl (ppm)	6,5	6,9	7	7,1	7,2	7,3	7,4	7,5	7,6	7,7	7,8	7,9	8
4	936	904	896	888	880	872	864	856	848	840	832	824	816
3,5	917	886	878	871	863	855	847	840	832	824	816	809	801
3	895	866	858	851	843	836	829	821	814	806	799	792	784
2,8	885	856	849	842	835	827	820	813	806	798	791	784	777
2,6	875	847	839	832	825	818	811	804	797	790	783	776	769
2,4	864	836	829	822	815	808	801	795	788	781	774	767	760
2,2	851	824	818	811	804	798	791	784	777	771	764	757	751
2	838	812	805	799	792	786	779	773	766	760	753	747	740
1,8	823	798	792	785	779	773	766	760	754	748	741	735	729
1,6	806	782	776	770	764	758	752	746	740	734	728	722	716
1,4	787	765	759	753	747	742	736	730	724	719	713	707	702
1,2	766	744	739	733	728	723	717	712	706	701	696	690	685
1	740	720	715	710	705	700	695	690	685	680	675	670	665
0,8	709	690	686	681	677	672	668	663	659	654	650	645	641
0,6	668	652	648	645	641	637	633	629	625	621	617	613	610
0,4	611	599	596	593	590	587	584	581	578	575	572	569	566
0,2	513	507	505	504	502	501	499	498	496	495	493	492	490
0,1	415	415	415	415	415	415	415	415	415	415	415	415	415

$$\text{Valeur Redox } E \text{ mV} = 715 + 50 \times (7 - \text{pH}) + [300 + 50 (7 - \text{pH})] \times \log_{10} \text{Cl ppm}$$