

**Tableau T.P. C4**

l (cm)	2,0	5,5
G (mS)	81	38

S = h (hauteur d'immersion) \* 3,0 (largeur d'une plaque) \* 2 (nb de face)

S (cm <sup>2</sup> )	18,0	3
G (mS)	91	50

Nature du métal	Cuivre	Zinc	Aluminium
G (mS)	69	61	60

c <sub>NaCl</sub> (mol.L <sup>-1</sup> )	1,0.10 <sup>-2</sup>	1,0.10 <sup>-1</sup>
G (mS)	61	5,4.10 <sup>2</sup>

solution	chlorure de sodium ( Na <sup>+</sup> + Cl <sup>-</sup> )	acide chlorhydrique ( H <sup>+</sup> + Cl <sup>-</sup> )	chlorure de potassium ( K <sup>+</sup> + Cl <sup>-</sup> )	chlorure d' ammonium ( NH <sub>4</sub> <sup>+</sup> + Cl <sup>-</sup> )	hydroxyde de sodium ( Na <sup>+</sup> + HO <sup>-</sup> )	hydroxyde de potassium ( K <sup>+</sup> + HO <sup>-</sup> )
G (mS)	4,55	34,4	6,20	6,22	19,7	24,1