

**Valeur de  $K^\circ$  en fonction des potentiels standards  
et du nombre d'électrons échangés**

Pour la réaction  $n_2 Ox_1 + n_1 Red_2 = n_1 Ox_2 + n_2 Red_1$ , on a :

$$\log K^\circ = \frac{n_1 n_2 (E_1^\circ - E_2^\circ)}{U}$$

où  $U = 0,06V$ .