

para saber os potenciais de oxidação, basta inverter a equação e o sinal do potencial da semirreação

a partir do potencial padrão de redução do hidrogênio igual a zero, determinou-se, experimentalmente, diversos potenciais de redução

reação Não espontânea (não ocorre a transferência de elétrons)

@STUDIES.RE



eletroquímica

ESPONTANEIDADE DE REAÇÕES DE OXIRREDUÇÃO

adota-se potencial padrão por potencial padrão de redução

$\Delta E < 0$

$\Delta E > 0$

reação Espontânea (ocorre a transferência de elétrons)

quanto maior o potencial de redução, menor o potencial de oxidação e vice-versa

Semirreação	$E_{\text{redução}}^0$
$\text{Li}^+ (\text{aq}) + \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Li} (\text{s})$	- 3,04 V
$\text{Ca}^{2+} (\text{aq}) + 2 \text{e}^- \rightleftharpoons \text{Ca} (\text{s})$	- 2,87 V
$\text{F}_2 (\text{g}) + 2 \text{e}^- \rightleftharpoons 2 \text{F}^- (\text{aq})$	+ 2,87 V

Semirreação	$E_{\text{oxidação}}^0$
$\text{Li} (\text{s}) \rightleftharpoons \text{Li}^+ (\text{aq}) + \text{e}^-$	+ 3,04 V
$\text{Ca} (\text{s}) \rightleftharpoons \text{Ca}^{2+} (\text{aq}) + 2 \text{e}^-$	+ 2,87 V
$2 \text{F}^- (\text{aq}) \rightleftharpoons \text{F}_2 (\text{g}) + 2 \text{e}^-$	- 2,87 V