

www.pc-lycee.com

حل التمرين 04

$Fe + 2H^+ \rightarrow Fe^{2+} + H_2$				معادلة التفاعل	
كميات المادة				تقدم التفاعل	حالة المجموعة
$n(Fe)$	$n(H^+)$	0	0	$x=0$	الحالة البدئية
$n(Fe) - x$	$n(H^+) - 2x$	x	x	x	حالة وسطية
$n(Fe) - x_{max}$	$n(H^+) - 2x_{max}$	x_{max}	x_{max}	x_{max}	الحالة النهائية

Mohammed Sobhi

$$n(Fe) - x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = n(Fe)$$

$$n(H^+) - 2x_{max} = 0 \Rightarrow x_{max} = \frac{n(H^+)}{2}$$

$$\Rightarrow n(Fe) = \frac{n(H^+)}{2}$$