

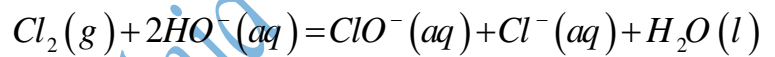
- ماء جافيل منتج شائع، يستعمل في التنظيف والتطهير.
- ماء جافيل هو محلول يحتوي على شوارد $Cl^-_{(aq)}$ وشوارد الهيبوكلوريت $ClO^-_{(aq)}$.
- الدرجة الكلورومتريّة °Chl لماء جافيل تمثل حجم غاز الكلور Cl_2 مقاسا في الشرطين النظاميين ($V_M = 22,4 L / mol$) الذي يجب استعماله لتحضير 1L من ماء جافيل.



تحضير ماء جافيل:

1- في وسط قاعدي:

ماء جافيل يخضع لتفاعل تام نمذجه وفق المعادلة الكيميائية التالية:



جدول تقدم التفاعل:

المعادلة	$Cl_2(g) + 2HO^-_{(aq)} = ClO^-_{(aq)} + Cl^-_{(aq)} + H_2O(l)$				
ح.إ	$n_0 = \frac{V_{Cl_2}}{V_M}$	$n_1 = C_1 V_1$	0	0	زيادة
ح.و	$\frac{V_{Cl_2}}{V_M} - 2x(t)$	$C_1 V_1 - 2x(t)$	$x(t)$	$x(t)$	زيادة
ح.ن	$\frac{V_{Cl_2}}{V_M} - 2x_{max}$	$C_1 V_1 - 2x_{max}$	x_{max}	x_{max}	زيادة

بفرض أن المزيج ستوكيومتري ومن جدول التقدم: $\frac{V_{Cl_2}}{V_M} - x_{max} = 0 \Rightarrow \frac{V_{Cl_2}}{V_M} = x_{max} \dots\dots\dots (1)$

$n(ClO^-) = x_{max} \Rightarrow [ClO^-]V = x_{max} \dots\dots\dots (2)$

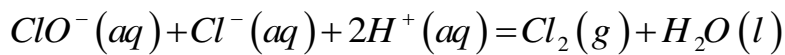
يتعويض (2) في (1) نجد: $\frac{V_{Cl_2}}{V_M} = [ClO^-]V$ ومنه: $[ClO^-] = \frac{°Chl}{V V_M}$ أو $[ClO^-] = \frac{V_{Cl_2}}{V V_M}$

حيث: $V_0 = 1L$

مثال: قارورة ماء جافيل تحمل الدلالة 13°Chl:

$$[ClO^-] = \frac{°Chl}{V V_M} = \frac{13}{1 \times 22,4} = 0,58 mol / L$$

ماء جافيل يخضع لتفاعل تام نمذجته وفق المعادلة الكيميائية التالية:



جدول تقدم التفاعل:

المعادلة $ClO^{-}(aq) + Cl^{-}(aq) + 2H^{+}(aq) = Cl_2(g) + H_2O(l)$					
ح.إ.	$n_0 = C_0 V_0$	$n_1 = C_1 V_1$	زيادة	0	زيادة
ح.و.	$C_0 V_0 - x(t)$	$C_1 V_1 - x(t)$	زيادة	$x(t)$	زيادة
ح.ن.	$C_0 V_0 - x_{\max}$	$C_1 V_1 - x_{\max}$	زيادة	$x_{\max}$	زيادة

بفرض أن المزيج ستكيومتري ومن جدول التقدم:

$$C_0 V_0 - x_{\max} = 0 \Rightarrow C_0 V_0 = x_{\max} \dots \dots \dots (1)$$

$$n(Cl_2) = x_{\max} \Rightarrow \frac{V_{Cl_2}}{V_M} = x_{\max} \dots \dots \dots (2)$$

$$C_0 = \frac{^{\circ}Cl}{V_0 \cdot V_M}$$

$$C_0 = \frac{V_{Cl_2}}{V_0 \cdot V_M}$$

ومنه:

$$C_0 V_0 = \frac{V_{Cl_2}}{V_M}$$

بتعويض (2) في (1) نجد:

$$V_0 = 1L \text{ حيث}$$