

بسم الله الرحمن الرحيم

بكالوريا 2024 / الوحدة الأولى / الوثيقة الأولى
www.guezouri.org

1- $17,240 \times 5,08 = \dots$ (a) (b)
يجب أن يكون في النتيجة 3 أرقام دالة : 87,6

2- $1,25 \times 1,078 = 1,34$

3- $8,983 \times 3,2 \times 10^5 = 2,9 \times 10^6$

4- $\frac{2024}{60} = 34$ ← 4 أرقام دالة
رقمان دالان ← 60 ← رقمان دالان

5- $\frac{6000}{100} = 60,0$ ← 4 أرقام دالة
3 أرقام دالة ← 100 ← 3 أرقام دالة

6- $\frac{1962}{17,04} = 115,1$

7- $519,7 + 2,35 = \dots$
رقمان بعد الفاصلة
رقم واحد بعد الفاصلة
النتيجة : 522,0

تموير العدد : 31,358 ← 31,36 ← 31,4 (3 أرقام دالة)

بكالوريا 2024 / الوحدة الأولى / الوثيقة الثالثة

الشناثيان Ox/red : Mg^{2+}/Mg ، H_3O^+/H_2

المعادلتان النصفيتان : $Mg = Mg^{2+} + 2e^-$ ، $2H_3O^+ + 2e^- = H_2 + 2H_2O$

معادلات الاختزال - ارجاع
 $Mg + 2H_3O^+ = H_2 + 2H_2O + Mg^{2+}$
(s) (aq) (g) (l) (aq)

جدول التقدم :
كمية المادة الابتدائية : $n(Mg) = \frac{m}{M} = \frac{1}{24} = 0,0417$ ← 4 أرقام دالة
 $n(H_3O^+) = CV = 1,65 \times 0,050 = 0,0825$ ← 3 أرقام دالة

	Mg	$+ 2H_3O^+$	$= H_2 + 2H_2O + Mg^{2+}$	
نوع	0	0	0	0
المتفاعل المحر هو H_3O^+	0,0417	0,0825	0	0
* إذا أخذنا 2 أرقام دالة في x_m :	$0,0417 - x$	$0,0825 - 2x$	x	x
H_3O^+ هو المحر كذلك	$0,0417 - x_m$	$0,0825 - 2x_m$	x_m	x_m
* إذا أخذنا 1	$0,0417 - x_m = 0 \rightarrow x_m = 0,0417$			
لا يوجد متفاعل محدد				
أذن : نتيجة الحساب لها دور كبير...				$0,0825 - 2x_m = 0 \rightarrow x_m = 0,0412 \text{ mol}$

ملاحظة:

لا تحاسب في الامتحانات على كل هذه التفاصيل في العمليات الحسابية في الوقت الراهن، وخاصة أن درس الارتياحات والقياسات الفيزيائية وجوده في المقرر غير واضح (مع الأسف).
حاول أن تكون نتيجة حسابك معقولة.
مثلا في تحديد المتفاعل المحد، من الأفضل أن نأخذ 3 أرقام بعد الفاصلة في نتيجة التقدم الأعظمي إذا كان الرقم الأول والثاني هما نفسهما في النتيجة. وقد ورد هذا في بكالوريا سابق.