

متوسطة النور بنات، غردية		جمعية النور، آت بنور
الأستاذ: بن الناصر سليمان		الاختبار الثاني في مادة العلوم الفيزيائية
المدة: ساعة ونصف		السنة الثالثة المتوسطة (أ، ب)

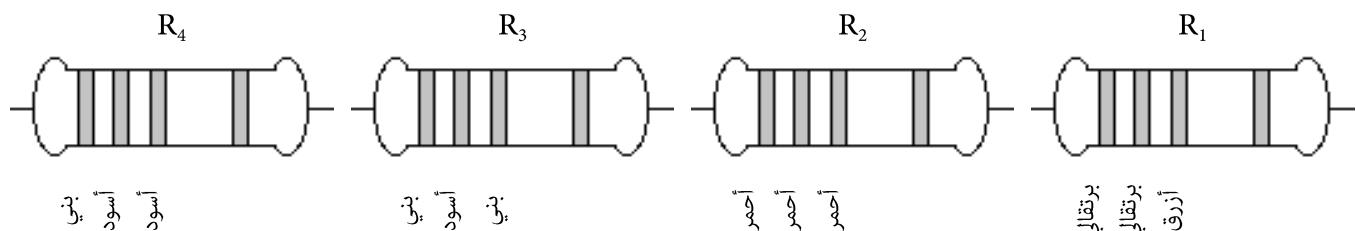
التمرين الأول:

- لتنظيف أنبوب حوض المطبخ وضع الأب محلول حمض كلور الماء (HCl) وأضاف عليه كمية من ماء الجافيل (NaClO) فلاحظ انطلاق غاز الكلور Cl_2 الذي أدى إلى اختناقه وظهور الماء. إضافة إلى محلول كلور الصوديوم (NaCl).
1. اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الممندجة لهذا التفاعل ووازنها.
 2. اذكر المبدأ الذي يعتمد عليه في موازنة المعادلة الكيميائية السابقة.
 3. بماذا تتحسين الأشخاص لتفادي مثل هذه الأخطار؟

التمرين الثاني:

ترسم على المقاومات حلقات ملونة لتحديد قيمتها، إليك المقاومات التالية:

أ- أوجدي قيم المقاومات R_1, R_2, R_3, R_4 باستعمال شفرة الألوان.



ب- بيّني ألوان حلقات المقاومات التالية: $R_5 = 650 \Omega$ $R_6 = 22 \Omega$

أبيض	رمادي	بنفسجي	أزرق	أخضر	أصفر	برتقالي	أحمر	بني	أسود	اللون	الرقم
9	8	7	6	5	4	3	2	1	0		

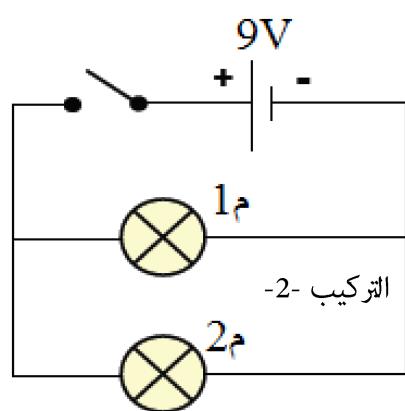
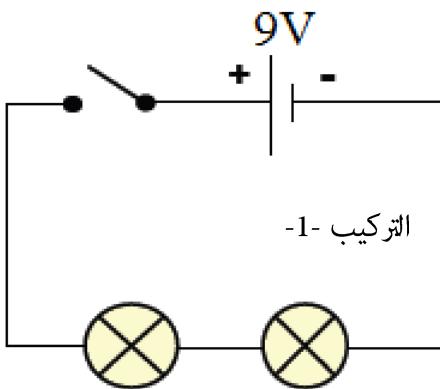
ج- إذا ربّطنا هذه المقاومات كل على حدة في دارة كهربائية تتغذى ببطارية 12 V.

✓ أي من هذه المقاومات التي تسمح بمرور شدة التيار الكهربائي الأكبر؟ علل.

✓ أحسب شدة التيار المار في هذه المقاومة؟

الوضعية الإدماجية:

انطلاقاً من المخططين المقابلين أكمل الجدول التالي:



التركيبة -2-	التركيبة -1-	
		طريقة توصيل المصباحين
		التوتر الكلي U_t
4.5 V		قيمة التوتر U_1
		قيمة التوتر U_2
	0.5 A	قيمة شدة التيار الكلية I_t
	0.2 A	قيمة شدة التيار I_1
0.4 A		قيمة شدة التيار I_2
		قيمة الاستطاعة الكلية P_t