



وزارة التربية
التوجيه الفني العام للعلوم
اللجنة الفنية المشتركة للكيمياء

تصحيح الأخطاء والمعلق في كتاب

الصف الثاني عشر

الفترة الدراسية الثانية

للعام الدراسي 2017 / 2018 م

الفترة الدراسية الثانية (الجزء الثاني)

** الوحدة الرابعة (الأملاح ومعايرة الأحماض والقواعد) :

1- ص 37 : في المعادلة الكيميائية يُعدل الحالة الفيزيائية لهيدروكسيد الصوديوم من (aq) إلى الحالة الصلبة

2- ص 43 : سطر (19) منتصف الصفحة ($n_a = n_b$) تُعدل إلى :

$$n_a \times b = n_b \times a$$

$$\frac{n_a}{a} = \frac{n_b}{b}$$

6- ص 44 : مثال (1) يُعدل حجم هيدروكسيد البوتاسيوم في الحل من (0.005) إلى (0.025) .

7- ص 54 : السطر الثالث تضاف العلاقة الرياضية :

$$V_a \times C_a \times b = V_b \times C_b \times a$$

$$\frac{V_a \times C_a}{a} = \frac{V_b \times C_b}{b}$$

ومنها نستنتج :

** الوحدة الثانية (المشتقات الهيدروكربونية) :

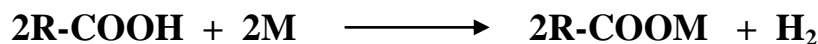
1- ص 86 : تعدل صيغة الميثانول في المعادلة الأولى إلى CH_3OH

2- ص (100 ، 101) استخدامات الألدهيدات والكتونات (إثرائي ولايسأل عنها الطالب)

3- ص 105 : في جدول (41) يُعدل تعريف الحمض الكربوكسيلي الأليفاتي إلى :

مركبات عضوية تحتوي على مجموعة الكربوكسيل $COOH$ - متصلة بذرة هيدروجين أو بسلسلة كربونية .

4- ص 107 : في المعادلة الأولى في الصفحة توضع المعاملات على إعتبار الفلز أحادي التكافؤ



** الوحدة الثالثة (الكيمياء الحيوية) :

تُعلق الوحدة كاملة من ص 123 إلى ص 152

كراسة التطبيقات :

يُعلق نشاط (5) : الكشف عن وجود الجلوكوز بواسطة محلول بندكت ، ص 32 إلى ص 34

كتاب المعلم :

تُعلق الوحدة كاملة من ص 93 إلى ص 113