



وزارة التربية
التوجيه الفني العام للعلوم
اللجنة الفنية المشتركة للكيمياء

تصحيح الأخطاء والمعلق
في كتاب الصف الثاني عشر
الفترة الدراسية الأولى
للعام الدراسي 2019 / 2020 م

الموضوعات المعلقة والأخطاء الفنية و المطبعية والتعديل المقترح
لمجال الكيمياء للصف الثاني عشر العلمي للعام الدراسي 2020/2019 م
الفترة الدراسية الأولى (الجزء الأول)

أولاً : الموضوعات المعلقة في كتاب الطالب

م	الصفحة	السطر	الوارد	الحالة
1.	44 - 41	بداية 27 نهاية 8	من بداية الحيوود عن قانون الغاز المثالي وحتى نهاية الفقرة قبل مراجعة الدرس 2-2	معلق
2.	44	15-13	مراجعة الدرس 2-2 السؤال رقم 3	معلق
3.	55	25	تحقق من فهمك رقم 17	معلق
4.	56	24-23	اختبر مهاراتك رقم 5 ، 6	معلق
5.	57	8-1	اختبر مهاراتك رقم 8 و 9	معلق
6.	71	نهاية الصفحة	التفاعل $Fe_{(s)} + S_{(s)} \rightleftharpoons FeS_{(s)}$	معلق
7.	89-82		الدرس (1-2) تحديد إمكانية حدوث تفاعل ما	معلق
8.	90	3-2-1	مراجعة الوحدة- المفاهيم (انتروبي-تفاعل تلقائي – تفاعل غير تلقائي)	معلق
9.	91	6-1	(1-2) تحديد إمكانية حدوث تفاعل ما .	معلق
10.	91		خريطة المفاهيم : إنتروبي – قانون الفوضى – تفاعل تلقائي – تفاعل غير تلقائي .	معلق
11.	92	6-5 من آخر الصفحة	تحقق من فهمك : رقم 14 ، 15	معلق
12.	93	11-1	تحقق من فهمك : رقم 16 ، 17 ، 18 ، 19	معلق
13.	93	22- آخر الصفحة	اختبر مهاراتك السؤال (1 ، 2 ، 3)	معلق
14.	94	8-5	اختبر مهاراتك السؤال (5)	معلق
15.	138	5-4	إختبر مهاراتك السؤال رقم (9)	معلق

ثانيا : الأخطاء الفنية و المطبعية والتعديل المقترح في كتاب الطالب

م	الصفحة	السطر	الوارد	التعديل المقترح
1.	20	شكل 10	عدد الجسيمات في الوعاءين غير متساويين .	تعدل عدد الجسيمات في الوعاءين بحيث يكونا متساويين
2.	35	7	1 atm	تحذف
3.	73	7	لتفاعل ما يتكون من	لتفاعل ما يُعبر عن
4.	74	16,13	موضع الإتزان يُزاح	موضع الإتزان يقع
5.	75	الاخير	أزيج	يقع
6.	77	10	العوامل التي تؤثر في الإتزان الكيميائي : مبدأ لوشاتيليه	العوامل التي تؤثر في موضع الإتزان الكيميائي : مبدأ لوشاتيليه
7.	77	13	من أي نوع	تحذف
8.	98	الاخير	تتأين	تحتوي على مجموعة الهيدروكسيد وتتفكك
9.	102	شكل 55	معادلة تأين الأمونيا السهم (→)	يُعدل السهم إلى (⇌)
10.	103	4 بعد جدول 6	أصبح تفسير تفكك الماء ممكنا	أصبح تفسير تأين الماء ممكنا
11.	104	8	معادلة تفاعل الأمونيا والماء السهم (→)	يُعدل السهم إلى (⇌)
12.	105	10	جدول 7	تحذف
13.	110	17	H ₂ CrO ₄	HBrO ₃
14.	113	شكل 59	الأسهم (→)	تعديل الأسهم إلى (⇌)
15.	121	10-9	تعريف أدلة التعادل هي أحماض أو قواعد عضوية ضعيفة . يتأين دليل التعادل في مدى pH معلوم يتغير لونه تبعاً لقيمة الأس الهيدروجيني pH للوسط الذي يوضع فيه "	هي أحماض أو قواعد عضوية ضعيفة يتغير لونها تبعاً لقيمة الأس الهيدروجيني pH للوسط الذي يوضع فيه "
16.	122	14-13	يُعتمد إختيار الدليل حتى عند نقطة التكافؤ	تحذف
17.	138	13	السهم (→)	يُعدل السهم إلى (⇌)

ثالثاً: الموضوعات المعلقة في كتاب المعلم

م	الوحدة	الفصل	الدرس	الموضوع	الصفحة و السطر	الوضع	الأسباب
1	الأولى : الغازات	الثاني : قوانين الغازات	2-2 الغازات المثالية	3. الحيود عن قانون الغاز المثالي	ص35 (5.2) إلى ص36 نهاية الصفحة .	معلق	حاجة الموضوع لتوسع أكثر في الشرح وبالتالي حاجة الموضوع لحصص أكثر من المقرر .
2	الثانية : سرعة التفاعلات الكيميائية والإتزان الكيميائي	الثاني : الإنتروبي	الدرس 1-2 تحديد امكانية حدوث تفاعل ما	الدرس 1-2 تحديد امكانية حدوث تفاعل ما	من ص63 إلى نهاية ص68 .	معلق	حاجة الموضوع لتوسع أكثر في الشرح وبالتالي حاجة الموضوع لحصص أكثر من المقرر .

ثانياً : الأخطاء الفنية و المطبعية والتعديل المقترح في كتاب المعلم

م	الصفحة	السطر	الوارد	التعديل المقترح
18.	68	22	نعم ، ففي التفاعلات <u>غير العكسية</u> لا يدخل -----	نعم ، ففي التفاعلات <u>العكسية</u> <u>غير المتجانسة</u> لا يدخل --- —
19.	71	13	سؤال 20 (ب) التفاعل <u>الطردى</u> مفضل .	سؤال 20 (ب) التفاعل في <u>الإتجاه العكسي</u> مفضل .

يراعى حذف الأسئلة والاجابات الخاصة بالموضوعات المعلقة