



برعاية معالي وزير التربية والتعليم  
السيد الاستاذ / محمد عبد اللطيف  
وتوجيهات مساعد الوزير لشئون تطوير المناهج التعليمية  
والمشرف على الادارة المركزية لتطوير المناهج  
د/ أكرم حسن  
اداءات وتقييمات الصف الثانى الثانوى  
الكيمياء  
لجنة الاعداد والمراجعة  
خبراء مكتب تنمية مادة العلوم  
اشراف علمى  
مستشار العلوم  
د/ عزيزه رجب خليفة

الإدارة المركزية لتطوير المناهج  
إدارة تنمية مادة العلوم

2024 - 2025





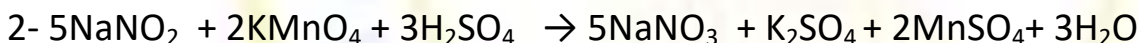
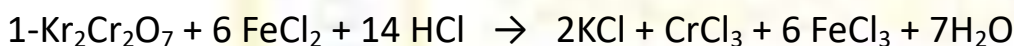
## التقييم الأسبوعي

س١/

س٢/ اذكر السبب العلمي :-

- ١- عدد تأكسد النيتروجين في غاز الأمونيا (٣-)، بينما عدد تأكسده في (N<sub>2</sub>O<sub>3</sub>) يساوي (٣-)
- ٢- عدد تأكسد الكلور في غاز كلوريد الهيدروجين = (١-)، بينما رقم تأكسده في حمض الهيبيوكلوروز (HClO) = (1+)
- ٣- عدد تأكسد الاكسجين في فلوريد الأكسجين = 2+
- ٤- تفاعلات التبادل المزدوج لا تمثل تفاعلات أكسدة واختزال.
- ٥- تفاعلات التعادل لا تمثل تفاعلات أكسدة واختزال.
- ٦- تفاعلات الترسيب لا تمثل تفاعلات أكسدة واختزال.

س٢/ حدّد العامل المؤكسد والعامل المختزل في كل من التفاعلات التالية.



س٣/ رتب المركبات التالية ترتيباً تصاعدياً :-

- |                            |  |
|----------------------------|--|
| ( حسب عدد تأكسد الكلور )   | (١) NaClO <sub>3</sub> – KClO <sub>4</sub> - KClO <sub>2</sub>                         |
| ( حسب عدد تأكسد الأكسجين ) | (٢) H <sub>2</sub> O <sub>2</sub> – Na <sub>2</sub> O – KO <sub>2</sub>                |
| ( حسب عدد تأكسد الأكسجين ) | (٣) H <sub>2</sub> S - H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> – H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub> |
- س٤/ أحسب عدد تأكسد العنصر الذي تحته خط في كل من المركبات التالية :-

