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 الاسبوعى

**س١/**

**س2/ اذكر السبب العلمي :-**

١- عدد تأكسد النيتروجين في غاز الأمونيا (-٣)، بينما عدد تأكسده في ($N_2O_3$) يساوي (-٣)

٢- عدد تأكسد الكلور في غاز كلوريد الهيدروجين= (-١)، بينما رقم تأكسده في حمض الهيبوكلوروز (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/ حدِّد العامل المؤكسِد والعامل المختزِل في كل من التفاعلات التالية.**

1- $Kr_2Cr_2O_7 + 6\ FeCl_2 + 14\ HCl \rightarrow 2KCl + CrCl_3 + 6\ FeCl_3 + 7H_2O$

2- $5NaNO_2 + 2KMnO_4 + 3H_2SO_4 \rightarrow 5NaNO_3 + K_2SO_4 + 2MnSO_4 + 3H_2O$

3- $2NaNO_3 + 6FeSO_4 + 4H_2SO_4 \rightarrow Na_2SO_4 + 3Fe_2(SO_4)_3 + 4H_2O + 2NO$

**س٣/ رتب المركبات التالية ترتيبا تصاعديا :-**

(١) $NaClO_3 – KClO_4 - KClO_2$ ( حسب عدد تأكسد الكلور)

(٢) $H_2O_2 – Na_2O – KO_2$ ( حسب عدد تأكسدالأكسجين)

(٣) $H_2S - H_2SO_4 – H_2SO_3$ ( حسب عدد تأكسدالأكسجين)

**س٤/ أحسب عدد تأكسد العنصر الذي تحته خط في كل من المركبات التالية :-**

(١) $\underline{N}H_4\underline{N}O_3$

(٢) $Cr_2(\underline{S}O_4)_3$

(٣) $\underline{Cr}_2O_7^{2-}$

2024 - 2025