



الإدارة المركزية لتطوير المناهج  
إدارة تنمية مادة العلوم

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 الثاني الثانوي  
الكيمياء

لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة

الإدارة المركزية لتطوير المناهج

إدارة تنمية مادة العلوم

2024 - 2025





## التقييم الأسبوعي

### السؤال الأول :- **علل لما يأتي :-**

١- يجب ألا تزيد درجة الحرارة عن  $100^{\circ}\text{C}$  أثناء تحضير حمض النيتريك في المعمل.

.....

٢- تستخدم معوجة أثناء تحضير حمض النيتريك في المعمل.

.....

٣- يمكن حفظ حمض النيتريك في زجاجات من الألومنيوم

.....

٤- تفاعل الحديد مع حمض النيتريك المركز تفاعل غير مستمر

.....

٥- أملاح النيتريت تخفي لون برمنجنات البوتاسيوم المحمضة بينما يظل اللون دون تغيير مع أملاح النترات

.....

٦- تملأ أكياس الشيبسي بغاز النيتروجين

.....

٧- يتفاعل حمض النيتريك مع الفلزات التي تلي الهيدروجين في متسلسلة النشاط الكيميائي بخلاف الأحماض الأخرى

.....

٨- لا يمكن استخدام حمض الهيدروكلوريك المركز في تحضير حمض النيتريك من أملاحه

.....

٩- يستخدم حمض الكبريتيك المركز في تحضير حمض النيتريك من أملاحه

.....





**السؤال الثاني :- كيف يمكنك التمييز بين كل مما يأتي :-**

- (١) حمض نيتريك مخفف و آخر مركز
- (٢) نيتريت الصوديوم و نترات الصوديوم
- (٣) غاز النشادر و غاز أكسيد النيتريك

**السؤال الثالث :- أذكر استخداما واحدا لكل مما يأتي ؟**

١- الزرنيخ

٢- الفوسفور

٣- الأنتيمون

