



برعاية معالي وزير التربية والتعليم السيد الأستاذ / محمد عبد اللطيف

وتوجيهات مساعد الوزير لشئون تطوير المناهج التعليمية
والمشرف على الإدارة المركزية لتطوير المناهج

د/ أكرم حسن

اداءات وتقييمات

الصف الأول الإعدادي

لجنة الأعداد والمراجعة

أ / حسام محمد أحمد زهو

أ / عمرو مالي

أشراف علمي

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة



الأسبوع الثالث

الصف الأول الإعدادي

الدرس الثاني

الوحدة الأولى

الواجب المنزلي

اذكر مثالا واحدا لكلا مما يأتي مع كتابة الصيغة الجزيئية :

- ١- حمض ضعيف
- ٢- حمض قوى
- ٣- قلوى قوى
- ٤- قلوى ضعيف
- ٥- أكسيد فلز
- ٦- أكسيد لافلز

علل لما يأتي:

- ١- الأحماض تحمر ورقة عباد الشمس الزرقاء
- ٢- القلويات تزدق ورقة عباد الشمس الحمراء
- ٣- يستخدم لبن ماغنسيا لعلاج حموضة المعدة

ما هي الأضرار الناتجة عن الأمطار الحامضية ؟



ماهى فائدة كلا مما يأتى :

١- لبن ماغنسيا

٢- ورقة دوار الشمس

ماذا يحدث :

١- أمرار التيار الكهربى فى حمض الكبريتيك وحمض الخليك بالنسبة لإضاءة المصباح

٢- تفاعل الأحماض مع القلويات

٣- تسخين قطعه من الماغنسيوم

وإضافة الناتج إلى الماء

ووضع دوار الشمس الحمراء فى المحلول

٤- تسخين قطعة من الكبريت

وإضافة الناتج إلى الماء

ووضع دوار الشمس الزرقاء فى المحلول

٥- ذوبان أكاسيد الكبريت فى مياه الأمطار