



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

الأسبوع
(٢)



الصف الثالث الإعدادي الاداءات الصفية

الفصل
الدراسي الثاني

لجنة الأعداد والمراجعة
خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي
مستشار العلوم
د / عزيزة رجب خليفة

الدرس الأول : التفاعلات الكيميائية تفاعلات الاحلال

السؤال الثاني : اختر الاجابة الصحيحة

- (١) تحل الفلزات النشطة محل هيدروجين الماء وينتج ويتصاعد غاز الهيدروجين .
(هيدروكسيد الفلز - اكسيد الفلز - كربونات الفلز - كبريتات الفلز)
- (٢) عند اضافة خرّاطة نحاس الى حمض الهيدروكلوريك المخفف
(يتكون هيدروكسيد النحاس - يتكون كربونات النحاس - يتكون كلوريد نحاس - لا يحدث تفاعل)
- (٣) عند تفاعل محلول كلوريد الصوديوم مع محلول نترات الفضة يتكون راسب من كلوريد الفضة .
(أحمر - أبيض - بني محمر - أزرق)

السؤال الثاني : أكمل العبارات التالية بكلمات مناسبة :

- (١) عند تفاعل حمض مع قلوي ينتج و.....
- (٢) $2Al + \dots \rightarrow 2AlCl_3 + \dots$
- (٣) $Mg + CuSO_4 \rightarrow \dots + \dots$

السؤال الثالث : علل لما يلي :

- (١) لا تطفأ حرائق الصوديوم بالماء
- (٢) يمكن للمغنسيوم ان يحل محل النحاس في محاليل املاحه ولا يحدث العكس
- (٣) حدوث فوران عند إضافة كربونات الصوديوم الى حمض HCl مخفف

الإدارة المركزية لتطوير المناهج
إدارة تنمية مادة العلوم
2024 - 2025