



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

التقييمات الأسبوعية

الفصل
الدراسي الثاني

لجنة الأعداد والمراجعة
خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

إشراف علمي
مستشار العلوم
د / عزيزة رجب خليفة

الدرس الأول : التفاعلات الكيميائية تفاعلات الاحلال

السؤال الاول : اكتب المصطلح العلمي :

- ١- ترتيب العناصر الفلزية تنازليا حسب درجة نشاطها الكيميائي
- ٢- تفاعل كيميائي يتم فيه إحلال عنصر محل عنصر اخر اقل منه في النشاط الكيميائي
- ٣- تفاعل كيميائي يتم فيه عملية تبادل مزدوج بين شقي مركبين لتكوين مركبين جديدين

السؤال الثاني : أكمل العبارات التالية بكلمات مناسبة :

- ١- تفاعل حمض مع قلوبى لتكوين ملح و ماء يعرف بتفاعل
- ٢- تتفاعل بعض الفلزات مع الماء و ينتج الفلز و يتصاعد غاز
- ٣- يتفاعل البوتاسيوم مع حمض الهيدروكلوريك المخفف و يتكون و يتصاعد غاز
- ٤- في متسلسلة النشاط الكيميائي تترتب الفلزات ترتيبا حسب
- ٥- يعتبر تفاعل الخارصين مع حمض الهيدرو كلوريك تفاعل بينما تفاعل كربونات الصوديوم مع نفس الحمض تفاعل
- ٦- عند إحلال الماغنسيوم محل النحاس في محاليل املاحه يتكون راسب لونه

السؤال الثالث : ماذا يحدث في الحالات التالية مع كتابة معادلة التفاعل ان أمكن :

- ١- وضع قطعة من الصوديوم في الماء
- ٢- وضع قطعة من الماغنسيوم في محلول كبريتات النحاس
- ٣- إضافة ملح كربونات الصوديوم الى حمض الهيدروكلوريك المخفف
- ٤- إضافة حمض الهيدروكلوريك الى النحاس
- ٥- إضافة حمض الى قلوبى
- ٦- إحلال فلز محل هيدروجين الحمض

الإدارة المركزية لتطوير المناهج
إدارة تنمية مادة العلوم
2024 - 2025