



مدونة المناهج السعودية

<https://eduschool40.blog>

الموقع التعليمي لجميع المراحل الدراسية

في المملكة العربية السعودية

واجب كيمياء عامة عملى

(١٠ درجات)

اجيبى على الأسئلة التالية:

(٤ درجات)

السؤال الأول: ضعى علامة امام العباره الصحيحه وعلامة امام العباره الخاطئة.

- () ١- معظم الكلوريدات تذوب في الماء ماعدا كلوريد الفضة وكلوريد الزئبق I .
- () ٢- عند إضافة كبريتيد الهيدروجين إلى محلول ملح ايون الكادميوم في الوسط القاعدي يتكون راسب اصفر من كبريتيد الكادميوم.
- () ٣- تتميز المجموعة السادسة بعدم وجود كاشف خاص بها.
- () ٤- تترسب المجموعة الثالثة على هيئة كربونات.
- () ٥- عند إضافة هيدروكسيد الأمونيوم وكمية فائضة من كلوريد الأمونيوم إلى محلول ملح ايون الحديديك يتكون راسببني محمر من هيدروكسيد الحديديك.
- () ٦- يتكون راسب ابيض عند إضافة بيريتات المغنيسيوم إلى محلول ملح الكربونات.
- () ٧- عند إضافة حمض الكبريتيك المخفف إلى محلول ملح الثيوبريتات الصلب يتكون راسب ابيض مصفر.
- () ٨- جميع شقوق المجموعة العامة (الكبريتات، الفوسفات، البورات) تعطي راسب ابيض عند إضافة كلوريد الباريوم إلى محليلها.

(درجتين ونصف)

السؤال الثاني: أكملى المعادلات التالية.

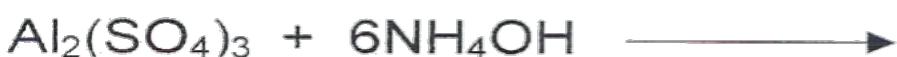
1-



2-



3-



4-



5-



(٣ درجات)

السؤال الثالث: اجيبى على الأسئلة التالية.

- ١- كلا محلولي ايون النikel والكوبالت تعطي راسب اسود مع كاشف المجموعة كيف نفرق بينهما بتجربة عملية؟
- ٢- جميع شقوق المجموعة الخامسة (كالسيوم، باريوم، استرانشيوم) تعطي راسب ابيض مع كاشف المجموعة كيف نفرق بينهم بتجربة عملية؟
- ٣- بتجربة عملية فرقى بين الصوديوم والبوتاسيوم؟