



مدونة المناهج السعودية

<https://eduschool40.blog>

الموقع التعليمي لجميع المراحل الدراسية

في المملكة العربية السعودية

## واجب كيمياء عامة عملي

اجيبى على الأسئلة التالية:

(١٠ درجات)

(٤ درجات)

السؤال الأول: ضعي علامة امام العبارة الصحيحة وعلامة امام العبارة الخاطئة.

- ١- معظم الكلوريدات تذوب في الماء ماعدا كلوريد الفضة وكلوريد الزئبق I. ( )
- ٢- عند إضافة كبريتيد الهيدروجين الى 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 الى محلول ملح ايون الحديدك يتكون راسب بني محمر من هيدروكسيد الحديدك. ( )
- ٦- يتكون راسب ابيض عند إضافة كبريتات المغنيسيوم الى محلول ملح الكربونات. ( )
- ٧- عند إضافة حمض الكبريتيك المخفف الى محلول ملح الثيوكبريتات الصلب يتكون راسب ابيض مصفر. ( )
- ٨- جميع شقوق المجموعة العامة (الكبريتات، الفوسفات، البورات) تعطي راسب ابيض عند إضافة كلوريد الباريوم الى محاليلها. ( )

السؤال الثاني: أكمل المعادلات التالية.

(درجتين ونصف)

- 1-  $SrCl_2 + (NH_4)_2CO_3 \longrightarrow$
- 2-  $Na_2S_2O_3 + 2HCl \longrightarrow$
- 3-  $Al_2(SO_4)_3 + 6NH_4OH \longrightarrow$
- 4-  $Na_2SO_4 + BaCl_2 \longrightarrow$
- 5-  $BaCl_2 + (NH_4)_2CO_3 \longrightarrow$

السؤال الثالث: اجيبى على الأسئلة التالية.

(٣ درجات)

- ١- كلا محلولي ايون النيكل والكوبلت 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 فرقي بين الصوديوم والبوتاسيوم؟

وفككن الله

د/ وفاء مقبل القتامي