



Grade :9

YAMAN ASFARI



تاسع سوريا 2025

- ملفات لشرح كامل المنهاج
- الإجابة على كافة الاستفسارات
- أتمتات متنوعة وملاحظات
- متابعة حتى يوم الامتحان



(2025-2024)

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة

1- عند تمديد المحلول فإن:

(a) كمية المادة المذابة تزداد	(b) ينخفض حجم المحلول
(c) يزداد تركيز المادة المذابة	(d) يزداد حجم المحلول

2- نوع التفاعل الممثل بالمعادلة الآتية: $BaO + H_2O \rightarrow Ba(OH)_2$ هو تفاعل:

(a) اتحاد	(b) تفكك	(c) إزاحة	(d) تبادل ثنائي
-----------	----------	-----------	-----------------

السؤال الثاني: محلول مائي لحمض الكبريت H_2SO_4 المطلوب:

1. اكتب معادلة تأين جزيئات حمض الكبريت
2. ما لون ورقة عباد الشمس في الحلول السابق

السؤال الثالث: اكمل المعادلة الكيميائية الآتية ثم حدد نوع التفاعل:



السؤال الرابع:

أولاً: اكتب الصيغة الكيميائية للمركبات الآتية:

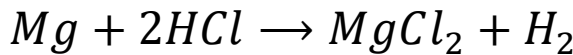
(a) كلوريد الأمونيوم (b) أكسيد الباريوم

ثانياً: اكتب اسم المركبات الآتية:

(a) K_3PO_4 (b) $CaCO_3$

السؤال الخامس: حل المسألة الآتية:

ينفاعل 2.4g من المغنزيوم مع كمية كافية من حمض كلور الماء وفق المعادلة الآتية



المطلوب:

- 1- عدد مولات الحمض المتفاعل
- 2- احسب حجم الغاز المنطلق في الشرطين النظاميين
- 3- كتلة الملح الناتج عن التفاعل واسم الملح
(Mg: 24 , Cl: 35.5 , H: 1)