

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي :  
01 الأساس الذي يستخدم في صناعة الصابون هو:

a	هدروكسيد الكالسيوم	b	هدروكسيد المغنيزيوم	c	هدروكسيد الباريوم	d	هدروكسيد الصوديوم
---	--------------------	---	---------------------	---	-------------------	---	-------------------

02 عدد الوظائف الحمضية في حمض الكربون  $H_2CO_3$  يساوي:

a	1	b	2	c	3	d	4
---	---	---	---	---	---	---	---

السؤال الثاني: ضع إشارة (✓) أمام العبارة الصحيحة وإشارة (X) أمام العبارة المغلوطة ثم صححها:

01 يستخدم هيدروكسيد المغنيزيوم في معالجة حموضة المعدة.

02 تلون المحاليل الحمضية ورقة عباد الشمس باللون الأزرق.

السؤال الثالث: أجب عن السؤالين الآتيين:

1. قارن بين حمض الكبريت وحمض النمل من حيث:  
(a) عدد الوظائف الحمضية. (b) قوة الحمض.
2. محلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم  $NaOH$  المطلوب:  
(a) اكتب معادلة تأين جزيئات هيدروكسيد الصوديوم في محلوله المائي.  
(b) ما لون ورقة عباد الشمس في محلول الأساس السابق؟

السؤال الرابع: حل المسألة الآتية:

محلول مائي لحمض كلور الماء  $HCl$  حجمه  $V = 100 ml$  يحوي  $m = 3.65 g$  من هذا الحمض والمطلوب:

- اكتب معادلة تأيين جزيئات هذا الحمض في محلوله المائي.
- احسب التركيز الغرامي لمحلول الحمض السابق.
- احسب عدد مولات الحمض السابق.
- احسب التركيز المولي لمحلول الحمض السابق.

