

باقة الأسئلة النظرية



المادة: كيمياء



KENANA SHAMMOUT

الأستاذة: كنانة شموط

KENANA SHAMMOUT

2025/2024

الصف: التاسع

السؤال الاول: اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي:

01 كتلة حمض كلور الماء في 0.2 L من محلوله ذي التركيز  $73 \text{ g} \cdot \text{l}^{-1}$  هو:

365 g

b

3.65 g

a

14 g

d

14.6 g

c

02 وحدة تركيز المحلول:

$\text{mol} \cdot \text{L}$

b

$\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$

a

$\text{mol} \cdot \text{L}^{-2}$

d

$\text{mol}^{-1} \cdot \text{L}^{-1}$

c

03 عند تمديد محلول بالماء يتغير:

حجم المادة المذابة

b

كتلة المادة المذابة

a

حجم المحلول

d

عدد مولات المادة المذابة

c

04 عدد الوظائف الحمضية في حمض الخل:

4

b

1

a

3

d

2

c

05 محلول الحمض الأكثر ناقليّة للتيار الكهربائي من بين المحاليل المتساوية في التركيز الآتية هو:

حمض الكبريت

b

حمض الكربون

a

حمض الخل

d

حمض الفوسفور

c

باقعة الأسئلة النظرية



المادة: كيمياء



KENANA SHAMMOUT

الأستاذة: كنانة شموط

KENANA SHAMMOUT

2024/2023

الصف: التاسع

06 الصيغة الأيونية لحمض النمل:



07 عدد الوظائف الأساسية في هيدروكسيد الباريوم:

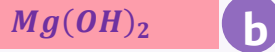
4 (b)

1 (a)

3 (d)

2 (c)

08 أحد الأسس الآتية يُستخدم في معالجة حموضة المعدة:



09 محلول الأسس الأكثر ناقليّة للتيار الكهربائيّ من بين المحاليل المتساوية في التراكيز الآتية هو:

هيدروكسيد الصوديوم (b)

هيدروكسيد الألمنيوم (a)

هيدروكسيد الحديد III (d)

هيدروكسيد الأمونيوم (c)

10 الصيغة الأيونية لهيدروكسيد الأمونيوم:



باقة الأسئلة النظرية



المادة: كيمياء



KENANA SHAMMOUT

الأستاذة: كنانة شموط

KENANA SHAMMOUT

2024/2023

الصف: التاسع

11 المعدن الذي يمكن أن يتفاعل مع كبريتات الحديد:

الزنك

b

الزئبق

a

الذهب

d

الفضة

c

12 نوع التفاعل الممثل بالمعادلة الآتية:  $H_3PO_4(aq) + 3KOH(aq) \rightarrow K_3PO_4(aq) + 3H_2O(l)$  هو

تفاعل:

إزاحة

b

احتراق

a

تفكك

d

تبادل ثنائي

c

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



01 تركيز المحلول يعبر عن كمية المذيب في حجم معين من المحلول.  
الصواب: المذاب ✗

02 مزيج الماء والكحول هو محلول متجانس. ✓

03 تذوب قطعة الصوديوم عند وضعها في الماء.  
الصواب: كلوريد الصوديوم ✗

04 تتغير كتلة المادة المذابة في المحلول عند تمديده.  
الصواب: لا تتغير. ✗

KENANA SHAMMOUT

KENANA SHAMMOUT

باقعة الأسئلة النظرية



المادة: كيمياء



KENANA SHAMMOUT

الأستاذة: كنانة شموط

KENANA SHAMMOUT

2025/2024

الصف: التاسع

05 يُستعمل حمض الكبريت في حفظ الأغذية.

الصواب: حمض ×

06 تُلون المحاليل الحمضية ورقة عباد الشمس باللون الاحمر.

✓

07 يتأين حمض الكربون تأيئناً تاماً.

الصواب: جزئياً ×

08 يُستخدم هيدروكسيد الصوديوم في صناعة الصابون.

✓

09 تُلون المحاليل الأساسية ورقة عباد الشمس باللون الأحمر.

الصواب: الأزرق ×

10 يُستعمل هيدروكسيد الكالسيوم في معالجة حموضة التربة.

✓

السؤال الثالث : أعطّ تفسيراً لكل مما يأتي:



01 يذوب ملح كبريتات النحاس بالماء بينما لا يذوب الشمع بالماء.  
**الجواب:** لأن كبريتات النحاس مادة قطبية أما الشمع مادة لا قطبية.

02 لا يوجد الماء مقطراً في الطبيعة.  
**الجواب:** لسهولة ذوبان الأملاح فيه.

03 الماء المقطر غير ناقل للتيار الكهربائي، بينما الماء العذب ينقل التيار الكهربائي.  
**الجواب:** لعدم وجود أيونات في الماء المقطر ووجود أيونات حرة الحركة في الماء العذب.

باقعة الأسئلة النظرية



المادة: كيمياء



KENANA SHAMMOUT

الأستاذة: كنانة شموط

KENANA SHAMMOUT

2025/2024

الصف: التاسع

04 الناقلية الكهربائية لمحلول حمض الآزوت أكبر من الناقلية الكهربائية لمحلول حمض الكربون

الذي له التركيز نفسه.

**الجواب:** حمض الآزوت يعد من الحموض القوية أما حمض الكربون يعد من الحموض

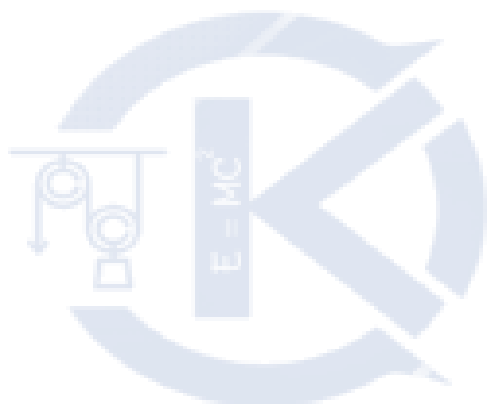
الضعيفة.

05 حمض الفوسفور ثلاثي الوظيفة الحمضية.

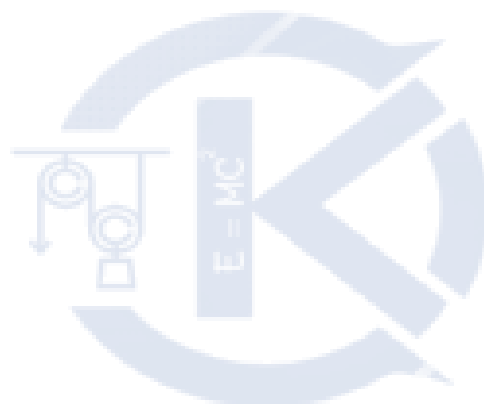
**الجواب:** حمض الفوسفور يحوي ثلاثة أيونات هيدروجين فيه.

KENANA SHAMMOUT

KENANA SHAMMOUT



KENANA SHAMMOUT



KENANA SHAMMOUT