



موقع سوريا التعليمية

قناة التيلجرام

<https://t.me/syriaST>

باقية 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:

3.65 g **a**

365 g **b**

14.6 g **c**

14 g **d**

02 وحدة تركيز المحلول:

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

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

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

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

موقع سوريا التعليمية

03 عند تمديد محلول بالماء يتغير:

كتلة المادة المذابة **a**

حجم المادة المذابة **b**

عدد مولات المادة المذابة **c**

حجم المحلول **d**

04 عدد الوظائف الحمضية في حمض الخل:

1 **a**

4 **b**

2 **c**

3 **d**

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

حمض الكربون **a**

حمض الكبريت **b**

حمض الفوسفور **c**

حمض الخل **d**

باقعة الأسئلة النظرية



المادة: كيمياء



KENANA SHAMMOVT

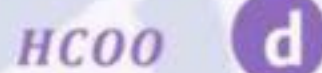
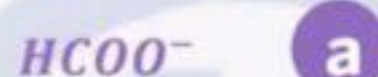
الأستاذة: كنانة شموط

KENANA SHAMMOVT

2024/2023

الصف: التاسع

06 الصيغة الأيونية لحمض التمل:



07 عدد الوظائف الأساسية في هيدروكسيد الباريوم:

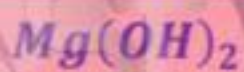
4 **b**

1 **a**

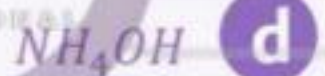
3 **d**

2 **c**

08 أحد الأسس الآتية يُستخدم في معالجة حموضة المعدة:



موقع سوريا التعليمية **a**



SYRIA EDUCATION **c**

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

هو:

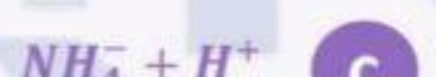
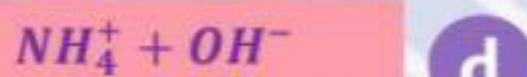
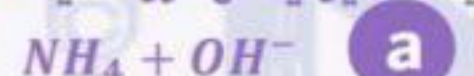
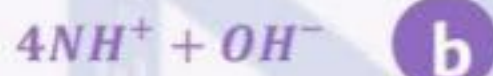
هيدروكسيد الصوديوم **b**

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

موقع سوريا التعليمية

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

01 تركيز المحلول يعتبر 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

باقية الأسئلة النظرية

المادة: كيمياء



الأستاذة: كنانة شموط

KENANA SHAMMOUT

2025/2024

KENANA SHAMMOUT

الصف: التاسع

05 يُستعمل حمض الكبريت في حفظ الأغذية.
الصواب: حمض ×

06 تُلون المحاليل الحمضية ورقة عباد الشمس باللون الأحمر.
✓

07 يتأين حمض الكربون تأيئاً تاماً.
الصواب: جزئياً ×

08 يُستخدم هيدروكسيد الصوديوم في صناعة الصابون.
✓

09 تُلون المحاليل الأساسية ورقة عباد الشمس بالأحمر.
الصواب: الأزرق ×

10 يُستعمل هيدروكسيد الكالسيوم في معالجة حموضة التربة.
✓

موقع سوريا التعليمية



SYRIA EDUCATION

السؤال الثالث : أعطّ تفسيراً لكل ممّا 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

موقع سوريا التعليمية

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