



مدونة المناهج السعودية

<https://eduschool40.blog>

الموقع التعليمي لجميع المراحل الدراسية

في المملكة العربية السعودية

قناة جامعة الطائف 1
مشترك 3.000



تجميعات

كيمياء تحليلية

نظري

الميد الأول



جامعة الطائف 1

مرحبا بكم في قناة جامعة الطائف ((قناة جامعة الطائف 1))
روابط-4 PDF 1- تجميعات 2- معلومات 3- حلول + كتب
... رابط القناة <https://t.me/lloxoz> مهمه 5- للإعلانات

Telegram

رابط القناة : https://t.me/taif_tu1

السؤال 1

الوزن الجزيئي الجرامي هو مجموع الاوزان الذرية لمكونات المركب.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 2

عدد الميكروجرامات من المذاب في واحد كيلو جرام من المحلول تسمى الجزء من البليون ppb.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 3

عدد الاوزان المكافئة الجرامية من المذاب في لتر واحد من المحلول يسمى العيارية.

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 4

الوزن المكافئ الجرامي لبرمجانات البوتاسيوم يساوي الوزن ال الجزيئي خمسة.

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 5

تفاعلات التعادل يتفاعل ايون الهيدروجين مع ايون الهيدروكسيد لتكوين الماء.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 6

التركيز المولالي (المولالية) هي عدد الاوزان المكافئة الجرامية من المذاب في لتر واحد من المذيب.

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

السؤال 7

المعايرة هي معرفة تركيز عينه مجهولة من خلال مطول قياسى معلوم التركيز.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 8

الميلى جرام يساوى - 3 10 من الجرام.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 9

الوزن المكافئ للقواعد يساوى الوزن الجزيئى قسمة عدد ذرات الهيدروجين.

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

السؤال 10

النسبة المئوية الحجمية هي عدد الجرامات من المذاب في 100 جرام من المحلول.

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

السؤال 11

كمية المادة التى تساوى عدد اقوجادرو من الجزيئات او الذرات او الايونات تعرف بـ،

الإجابة المحددة: المول

إجابة صحيحة: المول

السؤال 12

الرقم الهيدروجينى pH لحمض الكبريتيك تركيزه 4-10 يساوى:

الإجابة المحددة: 10 - 10

السؤال 13

إذا كان حمض الكبريتيك تركيزه 10-5 فان الرقم الهيدروكسيلي pOH يساوي:-

الإجابة المحددة: 9

إجابة صحيحة: 9

السؤال 14

قوة المحلول تساوي العبارة ضرب :-

الإجابة المحددة: (الوزن المكافئ للمذاب)

إجابة صحيحة: (الوزن المكافئ للمذاب)

السؤال 15

نسبة وزن المذاب بالنسبة لحجم المحلول (($W/W\%$) يساوي:-

الإجابة المحددة: النسبة المئوية الوزنية

إجابة صحيحة: النسبة المئوية الوزنية

السؤال 16

الوزن المكافئ لثاني كرومات البوتاسيوم تساوي الوزن الجزيئي قسمة :-

الإجابة المحددة: اثنين

إجابة صحيحة: ستة

السؤال 17

تركيز الهيدروجين في حمض الهيدروكلوريك ذو الرقم الهيدروجيني 2 يساوي:-

الإجابة المحددة: 10-12

إجابة صحيحة: 10-12

إجابة صحيحة: ستة

السؤال 17

تركيز الهيدروجين في حمض الهيدروكلوريك ذو الرقم الهيدروجيني 2 يساوي

الإجابة المحددة: 10-12

إجابة صحيحة: 10-12

السؤال 18

عبارة مطول من $(H = 1 / O = 16 / Na = 23)$ $NaOH$ يحتوي اللتر منه على

الإجابة المحددة: 10

إجابة صحيحة: 0.25

السؤال 19

حاصل جمع الرقم الهيدروجيني pH والرقم الهيدروكسيلى pOH يساوى:-

الإجابة المحددة: 14

إجابة صحيحة: 14

السؤال 20

كتلة وحدة الحجم من المادة تسمى :-

الإجابة المحددة: الكثافة

إجابة صحيحة: الكثافة

1 درجة من 1 درجة

السؤال 1

الرقم الهيدروجيني pH لحمض الكبريتيك تركيزة 4-10 يساوى:-

الإجابة المحددة: 4

إجابة صحيحة: 4

1 درجة من 1 درجة

السؤال 2

النسبة المئوية الوزنية ل 10 جرام من ملح كلوريد الصوديوم الذائب في 40 جرام ماء تساوى:-

الإجابة المحددة: 20%

إجابة صحيحة: 20%

1 درجة من 1 درجة

السؤال 3

السؤال 3

1 درجة من 1 درجة

كمية المادة التي تساوي عدد
افوجادرو من الجزيئات او الذرات او
الايونات تعرف بـ.

الإجابة المحددة: المول

إجابة صحيحة: المول

السؤال 4

1 درجة من 1 درجة

الوزن المكافئ الجرامى لهيدروكسيد
الصوديوم ($H = 1$) / $O = 16$ / $Na = 23$
يساوى:

الإجابة المحددة: 40

إجابة صحيحة: 40



السؤال 5

1 درجة من 1 درجة

حاصل جمع الرقم الهيدروجيني pH
والرقم الهيدروكسيلي pOH يساوي:-.

الإجابة المحددة: 14 ✓

إجابة صحيحة: 14 ✓

السؤال 6

1 درجة من 1 درجة

نسبة وزن المذاب بالنسبة لحجم
المحلول ((W /W% يساوي:-.

الإجابة
المحددة: النسبة المئوية الوزنية ✓

إجابة صحيحة: النسبة المئوية الوزنية ✓



السؤال 7

1 درجة من 1 درجة

تفاعلات ----- يتفاعل فيها ايون الكلوريد مع ايون الفضة ليكون راسب ابيض من كلوريد الفضة.

الإجابة المحددة: الترسيب

إجابة صحيحة: الترسيب

السؤال 8

1 درجة من 1 درجة

إذا علمت ان عيارية محلول يساوي 2 ووزنه المكافئ يساوي 40 فإن قوة المحلول تساوي:-

الإجابة المحددة: 80

إجابة صحيحة: 80



من الشروط الهامة فى التفاعلات
الحجمية ان يكتمل التفاعل للنهاية
بمعادله كيميائية غير موزونه.

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

1 درجة من 1 درجة

السؤال 13

عدد الاوزان المكافئة الجرامية من
المذاب فى لتر واحد من المحلول
يسمى العيارية.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

1 درجة من 1 درجة

السؤال 9

جميع هذه تعتبر الشروط الواجب
توافرها في المحاليل القياسية الأولية
ما عدا:-

الإجابة
المحددة:
✓ أن تكون ذات تركيز
عالي

إجابة صحيحة:
✓ أن تكون ذات تركيز
عالي

1 درجة من 1 درجة

السؤال 10

إذا كان حمض الكبريتيك تركيزه 10-5

إذا كان حمض الكبريتيك تركيزه 5-10
فإن الرقم الهيدروكسيلي pOH
يساوي:-

الإجابة المحددة: 9

إجابة صحيحة: 9

1 درجة من 1 درجة

السؤال 11

الوزن المكافئ للقواعد يساوي الوزن
الجزيئي قسمة عدد ذرات الهيدروجين.

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

الوزن المكافئ الجرامى لبرمنجانات البوتاسيوم يساوى الوزن ال الجزيئى
قسمة خمسة.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

الوزن الجزيئى الجرامى هو مجموع
الاوزان الذرية لمكونات المركب.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

الميلى جرام يساوى - 3 10 من الجرام.

1 درجة من 1 درجة

السؤال 16

الميلى جرام يساوى - 3 10 من الجرام.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

1 درجة من 1 درجة

السؤال 17

عدد الميكروجرامات من المذاب فى واحد كيلو جرام من المحلول تسمى الجزء من البليون ppb.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

1 درجة من 1 درجة

السؤال 18

نقطة التكافؤ هى النقطة التى يظهر

عندها تغيرا ملموسا فى لون الدليل



السؤال 18

1 درجة من 1 درجة

نقطة التكافؤ هي النقطة التي يظهر عندها تغيرا ملموسا في لون الدليل (الكاشف).

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

السؤال 19

1 درجة من 1 درجة

النسبة المئوية الحجمية هي عدد الجرامات من المذاب في 100 جرام من المحلول.

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ



السؤال 19

عدد الاوزان المكافئة الجرامية من المذاب في لتر واحد من المحلول يسمى العيارية.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 20

تفاعلات التعادل يتفاعل ايون الهيدروجين مع ايون الهيدروكسيد لتكوين الماء.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

الأحد ١ ربيع أول، ١٤٤٣ ١٤:٤٠:٤٤ ص AST

السؤال 18

الوزن المكافئ الجرامى للحامض يساوى الوزن الجزيئى قسمة عدد مجموعات الهيدروكسيد:-

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

السؤال 19

عدد الاوزان المكافئة الجرامية من العذاب في لتر واحد من المحلول يسمى العيارية.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 16

من الشروط الهامة في التفاعلات الحجمية ان يكتمل التفاعل للنهاية بمعادله كيميائية غير موزونه.

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

السؤال 17

المعايرة هي معرفة تركيز عينه مجهولة من خلال محلول قياسي معلوم التركيز.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 14

الادلة هي مواد تستخدم لتحديد نقطة التكافؤ تضاف الى المحلول اثناء المعايرة.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 15

التركيز العولالي (المولالية) هي عدد الاوزان المكافئة الجرامية من المذاب في لتر واحد من المذيب.

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

السؤال 16

السؤال 13

الوزن المكافئ الجرامى لبرمنجانات البوتاسيوم يساوى الوزن ال الجزيئى قسمة خمسة.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 14

الادلة هى مواد تستخدم لتحديد نقطة التكافؤ تضاف الى المحلول أثناء المعايرة.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 15

السؤال 11

الجزء من المليون يساوى عدد المليجرامات من المذاب فى واحد كيبو جرام من المحلول.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 12


الوزن الجزيئى الجرامى هو مجموع الاوزان الذرية لمكونات المركب.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 9


الوزن المكافئ لبرمنجانات البوتاسيوم تساوى الوزن الجزيئى قسمة :-

الإجابة المحددة:  ثلاثة

إجابة صحيحة:  خمسة

السؤال 10

تركيز الهيدروجين فى حمض الهيدروكلوريك ذو الرقم الهيدروجينى 2 يساوى:-

الإجابة المحددة:  10-3

إجابة صحيحة:  10-12

السؤال 7

النانو جرام يساوي ----- من الجرام:-

الإجابة المحددة: - 10⁹

إجابة صحيحة: - 10⁹

السؤال 8

إذا علمت ان عيارية محلول يساوي 2 ووزنه المكافئ يساوي 40 فإن قوة المحلول تساوي:-

الإجابة المحددة: 80

إجابة صحيحة: 80

السؤال 1

عدد المولات في 215.74 جرام من الفضة علما بأن الوزن الجزيئي للفضة 107.870 يساوي:-

الإجابة المحددة: 2

إجابة صحيحة: 2

السؤال 2

إذا كان حمض الكبريتيك تركيزة 10-3 فان الرقم الهيدروكسيلي pOH يساوي:-

الإجابة المحددة: 11

إجابة صحيحة: 11

السؤال 5

حاصل جمع الرقم الهيدروجيني pH والرقم الهيدروكسيلي pOH يساوي:-.

الإجابة المحددة: 14

إجابة صحيحة: 14

السؤال 6

الرقم الهيدروجيني pH لحمض الكبريتيك تركيزة 4-10 يساوي:-.

الإجابة المحددة: 4

إجابة صحيحة: 4

السؤال 7

السؤال 3

إذا كان حمض الكبريتيك تركيزة 5-10 فان الرقم الهيدروكسيلي pOH يساوى:-

الإجابة المحددة: 9

إجابة صحيحة: 9

السؤال 4

الوزن المكافئ الجرامى لهيدروكسيد الصوديوم (H = 1) / O = 16 / Na = 23 يساوى:

الإجابة المحددة: 40

إجابة صحيحة: 40

السؤال 5

السؤال 1

الوزن المكافئ الجرامى للحامض يساوى الوزن الجزيئى قسمة عدد مجموعات الهيدروكسيد:-

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

السؤال 2

تفاعلات التعادل يتفاعل ايون الهيدروجين مع ايون الهيدروكسيد لتكوين الماء.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 3

الوزن المكافئ الجرامى لبرمنجنات البوتاسيوم يساوى ال الوزن الجزيئى قسمة خمسة.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 4

التركيز المولالى (المولالية) هى عدد الاوزان المكافئة الجرامية من المذاب فى لتر واحد من المذيب.

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

السؤال 5

المعايرة هي معرفة تركيز عينه مجهولة من خلال محلول قياسي معلوم التركيز.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 6

الدلة هي مواد تستخدم لتحديد نقطة التكافؤ تضاف الى المحلول اثناء المعايرة.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 7

العيلي جرام يساوي - 10 3 من الجرام.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 8

الوزن الجزيئي الجرامى هو مجموع الاوزان الذرية لمكونات المركب.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 9

النسبة المئوية الحجمية هي عدد الجرامات من المذاب في 100 جرام من المحلول.

الإجابة المحددة: خطأ ✓

إجابة صحيحة: خطأ ✓

السؤال 10

عدد الميكروجرامات من المذاب في واحد كيلو جرام من المحلول تسمى الجزء من البليون ppb

الإجابة المحددة: صواب ✓

إجابة صحيحة: صواب ✓

السؤال 11

إذا علمت ان عيارية محلول يساوى 2 ووزنه المكافئ يساوى 40 فإن قوة المحلول تساوى:-

الإجابة المحددة: 80 ✓

إجابة صحيحة: 80 ✓

السؤال 12

نسبة وزن المذاب بالنسبة لحجم المحلول (($W/W\%$) يساوى:-

الإجابة المحددة: النسبة المئوية الوزنية ✓

السؤال 13

إذا كان حمض الكبريتيك تركيزه 10-5 فان الرقم الهيدروكسيلي pOH يساوي:-

الإجابة المحددة: 9

إجابة صحيحة: 9

السؤال 14

كتلة وحدة الحجم من المادة تسمى :-

الإجابة المحددة: الكثافة

إجابة صحيحة: الكثافة

السؤال 15

الوزن المكافئ الجرامى لهيدروكسيد الصوديوم ($H = 1 / O = 16 / Na = 23$) يساوي:

الإجابة المحددة: 40

إجابة صحيحة: 40

السؤال 16

السؤال 16

الوزن المكافئ لثاني كرومات البوتاسيوم تساوي الوزن الجزيئي قسمة :-

الإجابة المحددة: ستة

إجابة صحيحة: ستة

السؤال 17

تفاعلات ----- يتفاعل فيها ايون الكلوريد مع ايون الفضة ليكون راسب ابيض من كلوريد الفضة.

الإجابة المحددة: الترسيب

إجابة صحيحة: الترسيب

السؤال 18

كمية المادة التي تساوي عدد افوجادرو من الجزيئات او الذرات او الايونات تعرف بـ.

الإجابة المحددة: المول

إجابة صحيحة: المول

السؤال 19



كمية المادة التي تساوي عدد أفوجادرو من الجزيئات أو الذرات أو الايونات تعرف بـ.

الإجابة المحددة: المول

إجابة صحيحة: المول

السؤال 19

المولارية هي عدد مولات المادة لكل كيلوجرام من:-

الإجابة المحددة: المحلول الكلي

إجابة صحيحة: المحلول الكلي

السؤال 20

عدد المولات في 215.74 جرام من الفضة علما بأن الوزن الجزيئي للفضة 107.870 يساوي:-

الإجابة المحددة: 2

إجابة صحيحة: 2

الأحد 1 ربيع أول، 1443 18:24:09 ص AST



السؤال 1

عدد المولات في 215.74 جرام من الفضة علما بأن الوزن الجزيئي للفضة 107.870 يساوي:-

الإجابة المحددة: 2

إجابة صحيحة: 2

السؤال 2

إذا كان حمض الكبريتيك تركيزة 10-3 فان الرقم الهيدروكسيلي pOH يساوي:-

الإجابة المحددة: 11

إجابة صحيحة: 11

السؤال 3

إذا كان حمض الكبريتيك تركيزة 10-5 فان الرقم الهيدروكسيلي pOH يساوى:-

الإجابة المحددة: 9

إجابة صحيحة: 9

السؤال 4

الوزن المكافئ الجرامى لهيدروكسيد الصوديوم (H = 1) / O = 16 / Na = 23 يساوى:

الإجابة المحددة: 40

إجابة صحيحة: 40

السؤال 5

السؤال 7

النانو جرام يساوي ----- من الجرام:-

الإجابة المحددة: - 10⁹

إجابة صحيحة: - 10⁹

السؤال 8

إذا علمت ان عيارية محلول يساوي 2 ووزنه المكافئ يساوي 40 فإن قوة المحلول تساوي:-

الإجابة المحددة: 80

إجابة صحيحة: 80

السؤال 11

الجزء من المليون يساوى عدد المليجرامات من المذاب فى واحد كيبو جرام من المحلول.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 12

الوزن الجزيئى الجرامى هو مجموع الاوزان الذرية لمكونات المركب.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 19

عدد الاوزان المكافئة الجرامية من المذاب في لتر واحد من المحلول يسمى العيارية.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 20

تفاعلات التعادل يتفاعل ايون الهيدروجين مع ايون الهيدروكسيد لتكوين الماء.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

الأحد 1 ربيع أول، 1443 ١٤:٤٠:٤٤ ص AST

السؤال 18

الوزن المكافئ الجرامى للحامض يساوى الوزن الجزيئى قسمة عدد مجموعات الهيدروكسيد:-

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

السؤال 19

عدد الاوزان المكافئة الجرامية من العذاب في لتر واحد من المحلول يسمى العيارية.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 13

الوزن المكافئ الجرامى لبرمنجانات البوتاسيوم يساوى الوزن ال الجزيئى قسمة خمسة.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 14

الادلة هى مواد تستخدم لتحديد نقطة التكافؤ تضاف الى المحلول أثناء المعايرة.


الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 15

السؤال 9


الوزن المكافئ لبرمنجنات البوتاسيوم تساوى الوزن الجزيئى قسمة :-

الإجابة المحددة:  ثلاثة

إجابة صحيحة:  خمسة

السؤال 10

تركيز الهيدروجين فى حمض الهيدروكلوريك ذو الرقم الهيدروجينى 2 يساوى:-

الإجابة المحددة:  10-3

إجابة صحيحة:  10-12

السؤال 16

من الشروط الهامة في التفاعلات الحجمية ان يكتمل التفاعل للنهاية بمعادله كيميائية غير موزونه.

الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

السؤال 17

المعايرة هي معرفة تركيز عينه مجهولة من خلال محلول قياسى معلوم التركيز.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 14

الادلة هي مواد تستخدم لتحديد نقطة التكافؤ تضاف الى المحلول اثناء المعايرة.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

السؤال 15

التركيز المولالي (المولالية) هي عدد الاوزان المكافئة الجرامية من المذاب في لتر واحد من المذيب.


الإجابة المحددة: خطأ

إجابة صحيحة: خطأ

السؤال 16

السؤال 1

المولارية هي عدد مولات المادة لكل كيلوجرام من:-

الإجابة المحددة:  المذاب

إجابة صحيحة:  المحلول الكلي

السؤال 20

1 درجة من 1 درجة

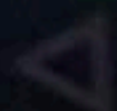
المعايرة هي معرفة تركيز عينه
مجهولة من خلال محلول قياسي
معلوم التركيز.

الإجابة المحددة: صواب

إجابة صحيحة: صواب

أحد 1 ربيع أول، ١٤٤٣ ٣٣:٣٠:٩ ص AST

← موافق



1 2 3 () U ه ا 0
R W 1 E a R a T E Y E U ه ا 0

السؤال 7

احسب التركيز المولاري لـ 4g من C_2H_5OH مذاب في 500mL من المحلول الوزن الجزيئي للمحلول = 46 g mole⁻¹.

A 0.173M

B 0.5M

C 0.15M

D 0.125M

السؤال 8

السؤال 16

المادة التي تمكننا من اكتشاف نقطة نهاية التفاعل هي

A المحلول القياسي

B المحلول المنظم

C المحلول المتبوع

D الدليل

الدليل

السؤال 17

احسب التركيز المولاري لـ 4g من OHC_2H_5 مذاب في 500mL من المحلول الوزن الجزئي للـ

نسبة الوزن (%wt / wt) من NaCl في محلول مصنوع عن طريق إذابة 10 جم من

H₂O

السؤال 9

عدد الجرمات التساهمية أو التكافئية المدابة في لتر من المحلول

المولارية

السؤال 10

التفاعل الذي تحدث فيه عملية انتقال الالكترونات بين المواد المتفاعلة

1 درجات

السؤال 9

تفاعل ايون المعدن مع المركب المخليبي يسمى

- عدد التناسق a
- الليجند b
- المعقد c
- الاستبدال d

المعقد

1 درجات

السؤال 10

الأكسدة تعني زيادة في حالة الأكسدة

- صواب
- خطأ

صواب



تم النطق

1 درجات

السؤال 8

يصنف خامض الكبريتيك (H_2SO_4) على النحو التالي:

A. أحادي القاعدية

B. ثنائي القاعدية

C. أحادي الحامضية

D. ثنائي الحامضية

ثنائي القاعدية

حفظ الإجابة

1 درجات

السؤال 9

تفاعل ايون المعدن مع المركب المخليبي يسمى

A. عدد التناسق

الوقت المتبقي: 42 دقائق، 10 ثانية (نوان).

حالة إكمال الأسئلة:

1 درجة

السؤال 18

تعرف قياس القلوية بمعايرة حمض قوي او شقه القاعدي ضعيف بقاعدة قوية

صواب

خطأ

صح

1 درجة

السؤال 19

pph

77.07% .D ○

1 د

السؤال 17

تعرف الكثافة لمادة ما بانها النسبة بين كتلة حجم معين من تلك المادة الى كتلة نفس الحجم من الماء عند درجة حرارة 4°م

صواب ○

خطأ ○

خطأ

1 در

السؤال 18

D. ثنائي الحامضية

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 16

نسبة الوزن (%wt / wt) من NaCl في محلول مصنوع عن طريق إذابة 10 جم من NaCl في 50 جم من H₂O

H₂O

67.16% .A

17.67% .B

16.67% .C

77.07% .D

1 درجات حفظ الإجابة

السؤال 17

السؤال 9

Ca (OH) 2 الوزن المكافئ لـ يساوي وزنة الجزئي مقسوما على

1 .A

2 .B

3 .C

4 .D

السؤال 7

احسب التركيز المولاري لـ 4g من C_2H_5OH مذاب في 500mL من المحلول الوزن الجزيئي للمحلول = 46 g mole⁻¹.

A. 0.173M

B. 0.5M

C. 0.15M

D. 0.125M

السؤال 8