تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الخريجة روعة

الملف مراجعة شاملة لأبرز المصطلحات والمفاهيم الكيميائية والفيزيائية في المنهج الدراسي
موقع المناهج ⇦ ملفات الكويت التعليمية ⇦ الصف الثاني عشر العلمي ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثاني عشر العلمي			
روابط مواد الصف الثاني عشر العلمي على تلغرام			
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف الثاني عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول	
1	بنك اسئلة التوجيه لعام 2018
2	خرائط مفاهيم ع العصماء 2018
3	بنك اسئلة حل باب الاحماض والقواعد
4	بنك اسئلة الوحدة الأولى الغازات
5	درس قوة الاحماض والقواعد في مادة الكيمياء

almanahj.com/kw

تجميعة مُصطلحات كيمياء من بنك الاسئلة
الفصل الدراسي الأول 2025 .

كلهم ثاني اكسيد الكربون الا انت
اكسجين الدفعة 🎓 .

https://t.me/Kuwaitstudents2025

السؤال الأول: اكتب بين القوسين الاسم او المصطلح العلمي الذي تدل عليه كل من العبارات التالية:

1- علم يدرس أحوال الطقس ويحاول توقعها بتحليل مجموعة من التغيرات مثل الضغط الجوي ، الحرارة ، سرعة الرياح واتجاهها ، درجة الرطوبة . (.....)

2- المتغير الذي يغير من متوسط الطاقة الحركية لجسيمات الغاز . (.....)

1- العامل الذي ينتج عن تصادم جسيمات الغاز بجدران الوعاء الذي يحتوي عليه. (.....)

1- عند ثبوت درجة الحرارة يتناسب الحجم الذي تشغله كمية معينة من الغاز تناسبا عكسيا مع ضغط الغاز. (.....)

2- أقل درجة حرارة ممكنة وعندها يكون متوسط الطاقة الحركية لجسيمات الغاز يساوي صفرا نظريا . (.....)

3- عند ثبوت الضغط ، يتناسب حجم كمية معينة من الغاز تناسبا طرديا مع درجة حرارته المطلقة . (.....)

4- عند ثبوت الحجم ، يتناسب ضغط كمية معينة من الغاز تناسبا طرديا مع درجة حرارته المطلقة . (.....)

1- الغاز الذي يتبع قوانين الغازات عند جميع ظروف الضغط و درجة الحرارة . (.....)

1- الحجوم المتساوية من الغازات المختلفة عند درجة الحرارة والضغط نفسيهما ، تحتوي على أعداد متساوية من الجسيمات. (.....)

2- حجم المول الواحد من أي غاز عند الظروف القياسية يساوي (22.4 L) . (.....)

3- الضغط الناتج عن أحد مكونات خليط غازي اذا شغل حجما مساويا لحجم الخليط عند درجة الحرارة نفسها. (.....)

4- عند ثبات الحجم ودرجة الحرارة ، يكون الضغط الكلي لخليط من عدة غازات لا تتفاعل مع بعضها البعض يساوي مجموع الضغوط الجزئية للغازات المكونة للخليط (.....)

1- كمية المتفاعلات التي يحدث لها تغير في خلال وحدة الزمن. (----------)

2- يمكن للذرات والأيونات والجزيئات أن تتفاعل وتكون نواتج عندما يصطدم بعضها ببعض ، بطاقة حركية كافية في الاتجاه الصحيح . (----------)

~ الخريجة روعة .

3- أقل كمية من الطاقة التي تحتاج إليها الجسيمات لتتفاعل. (----------)

4- جسيمات تظهر خلال التفاعل لا تكون من المواد المتفاعلة ولا المواد الناتجة وتتكون لحظياً عند قمة حاجز التنشيط. (----------)

5- مادة تزيد من سرعة التفاعل من دون استهلاكها إذ يمكن بعد توقف التفاعل استعادتها من المزيج المتفاعل من دون أن تتعرض لتغير كيميائي. (----------)

6- مادة تعارض تأثير المادة المحفزة مما يؤدي الى بطء التفاعلات أو انعدامها (----------)

1- تفاعلات تحدث في اتجاه واحد حتى تكتمل بحيث لا تستطيع المواد الناتجة من التفاعل أن تتحد بعضها مع بعض لتكوين المواد المتفاعلة مرة أخرى تحت ظروف التجربة أو أي ظروف معملية أخرى. (----------)

2- تفاعلات لا تستمر في اتجاه واحد حتى تكتمل بحيث لا تستهلك المواد المتفاعلة تماما لتكوين النواتج، فالمواد الناتجة تتحد مع بعضها البعض لتعطي المواد المتفاعلة مرة أخرى تحت ظروف التجربة نفسها.

(----------)

3- تفاعلات عكوسه تكون فيها جميع المواد الداخلة والناتجة من التفاعل في حالة واحدة من حالات المادة.

(----------)

4- تفاعلات عكوسه توجد فيها جميع المواد الداخلة والناتجة من التفاعل في أكثر من حالة واحدة من حالات المادة.

(----------)

5- حالة النظام التي فيها تثبت تركيزات المواد المتفاعلة والمواد الناتجة وبالتالي تكون سرعة التفاعل الطردي مساوية لسرعة التفاعل العكسي طالما بقي النظام بعيداً عن أي مؤثر خارجي. (----------)

المناهج الكويتية
almanahj.com

6- عند ثبات درجة الحرارة، تتناسب سرعة التفاعل الكيميائي طردياً مع تركيزات المواد المتفاعلة كل مرفوع لأس يساوي عدد المولات أمام كل مادة في المعادلة الكيميائية الموزونة. (----------)

7- التركيزات النسبية للمواد المتفاعلة والمواد الناتجة عند الاتزان . (----------)

8- النسبة بين حاصل ضرب تركيزات المواد الناتجة من التفاعل إلى حاصل ضرب تركيزات المواد المتفاعلة كل مرفوع لأس يساوي عدد المولات في الكيميائية الموزونة. (----------)

9- إذا حدث تغير في أحد العوامل التي تؤثر في نظام متزن ديناميكياً، يعدل النظام نفسه إلى حالة اتزان جديدة، بحيث يبطل أو يقلل من تأثير هذا التغير. (----------)

1- المركبات التي تحتوي على هيدروجين وتتأين لتعطي كاتيونات الهيدروجين (H^+) أو كاتيون الهيدرونيوم (H_3O^+) في المحلول المائي. (----------)

~ الخريجة روعة .

2- المركبات التي تتفكك لتعطي أنيونات الهيدروكسيد (OH^-) في المحلول المائي. (----------)

3- الأحماض التي تحتوي على ذرة هيدروجين واحدة قابلة للتأين. (----------)

4- الأحماض التي تحتوي على ذرتي هيدروجين قابلتين للتأين . (----------)

5- الأحماض التي تحتوي على ثلاث ذرات هيدروجين قابلة للتأين. (----------)

6- المادة (جزيء أو أيون) التي تعطي كاتيون الهيدروجين H^+ (بروتون) في المحلول. (----------)

7- المادة (جزيء أو أيون) التي تستقبل كاتيون الهيدروجين H^+ (بروتون) في المحلول. (----------)

8- الجزء المتبقي من الحمض بعد فقد البروتون H^+ . (----------)

9- الجزء الناتج عن القاعدة بعد استقبالها البروتون H^+. (----------)

10- الحمض وقاعدته المرافقة أو القاعدة وحمضها المرافق . (----------)

11- المادة التي لديها القدرة على استقبال زوج من الإلكترونات الحرة لتكون رابطة تساهمية. (----------)

12- المادة التي لها القدرة على إعطاء زوج من الإلكترونات الحرة لتكون رابطة تساهمية. (----------)

13- المواد التي يمكنها أن تسلك كحمض عندما تتفاعل مع القاعدة ، كما يمكنها أن تسلك كقاعدة عندما تتفاعل مع الحمض. (----------)

1- أحماض تحتوي على عنصرين أحدهما هيدروجين والأخر عنصر أعلى سالبية. (----------)

2- أحماض تتكون من الهيدروجين والأكسجين وعنصر X عادة يكون لا فلزي وفي بعض الأحيان يكون عنصر فلزي من الفلزات الانتقالية . (----------)

1- التفاعل الذي يحدث بين جزيئي ماء لإنتاج أنيون هيدروكسيد وكاتيون هيدرونيوم. (----------)

2- المحلول الذي يتساوى فيه تركيز كاتيون الهيدرونيوم H_3O^+ مع تركيز أنيون الهيدروكسيد OH^- .

(----------)

3- المحلول الذي يكون فيه تركيز كاتيونات الهيدرونيوم H_3O^+ أكبر من تركيز أنيونات الهيدروكسيد OH^- .

(----------)

4- المحلول الذي يكون فيه تركيز أنيونات الهيدروكسيد OH^- أكبر من تركيز كاتيونات الهيدرونيوم H_3O^+.

(----------)

المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

5- المحلول الذي يكون فيه تركيز كاتيونات الهيدرونيوم H_3O^+ أكبر من (1×10^{-7} M) عند 25 °C .

(----------)

6- المحلول الذي يكون فيه تركيز أنيونات الهيدروكسيد OH^- أكبر من(1×10^{-7} M) عند 25 °C.

(----------)

7- المحلول الذي يكون فيه تركيز أنيونات الهيدروكسيد OH^- أقل من(1×10^{-7} M) عند 25 °C.

(----------)

~ الخريجة روعة .

8- المحلول الذي يكون فيه تركيز كاتيونات الهيدرونيوم H_3O^+ أقل من (1×10^{-7} M)عند 25 °C.

(----------)

9- المحلول الذي يكون فيه تركيز كاتيونات الهيدرونيوم H_3O^+ يساوي (1×10^{-7} M) عند 25 °C.

(----------)

10- المحلول الذي يكون فيه تركيز أنيونات الهيدروكسيد OH^- يساوي (1×10^{-7} M) عند 25 °C.

(----------)

11- القيمة السالبة للوغاريتم العشري لتركيز كاتيون الهيدرونيوم H_3O^+ . (----------)

12- القيمة السالبة للوغاريتم العشري لتركيز أنيون الهيدروكسيد OH^- . (----------)

13- القيمة العددية لحاصل ضرب تركيز كاتيون الهيدرونيوم في تركيز أنيون الهيدروكسيد التي توجد في المحلول المائي. (----------)

موقع
المناهج الكويتية
almanahj.com/kw

1- الأحماض التي تتأين بشكل تام في المحاليل المائية . (----------)

2- الأحماض التي تتأين جزئياً في المحاليل المائية وتشكل حالة اتزان . (----------)

3- القواعد التي تتأين بشكل تام في محاليلها المائية . (----------)

~ الخريجة روعة .

4- القواعد التي تتأين جزئياً في محاليلها المائية وتشكل حالة اتزان . (----------)

5- نسبة حاصل ضرب تركيز القاعدة المرافقة بتركيز كاتيون الهيدرونيوم إلى تركيز الحمض عند الاتزان .

(----------)

6- نسبة حاصل ضرب تركيز الحمض المرافق بتركيز أنيون الهيدروكسيد إلى تركيز القاعدة عند الاتزان .

(----------)

الحمدلله على السلامة . . . صار لازم ترتاح
وتطلع لنا بشي اقوى .

اتمنالك التوفيـــق 🎓💜.

https://t.me/Kuwaitstudents2025