

المصطلحات العلمية للفصل الدراسي الأول

الوحدة الأولى اكتب المصطلح العلمي لكل من العبارات التالية :

- 1- قياس لكمية المذاب في كمية محددة من المذيب أو المحلول ()
- 2- عدد مولات المذاب الموجودة في لتر من المحلول ()
- 3- تركيز المحلول الذي يعبر عن عدد مولات المذاب في كيلو جرام من المذيب ()

الوحدة الثانية اكتب المصطلح العلمي لكل من العبارات التالية :

- 1- عملية انفصال الأيونات لدى ذوبان المركب الأيوني . ()
- 2- الأيونات التي لا تدخل في أي تفاعل كيميائي وتبقى في المحلول قبل عملية التفاعل وبعدها ()
- 3- المادة التي تذوب في الماء لتنتج محلولاً موصلًا للتيار الكهربائي ()
- 4- المركب الذي يوصل محلوله المائي المخفف التيار الكهربائي بصورة جيدة ()
- 5- معادلة تتضمن فقط المركبات والأيونات التي تتعرض لتغير كيميائي عند حدوث تفاعلات في محاليل مائية ()
- 6- عملية تكون الأيونات من جزيئات المذاب نتيجة لفعل المذيب ()

الوحدة الثالثة اكتب المصطلح العلمي لكل من العبارات التالية :

- 1- حمض يتكون من الهيدروجين والأكسجين وعنصر ثالث لا فلزي في الغالب ()
- 2- حمض يحتوي فقط على عنصرين هما الهيدروجين وعنصر آخر أكثر سالبية كهربائية ()
- 3- مادة تزيد من تركيز أيونات الهيدروكسيد OH^- في المحلول المائي ()
- 4- حمض يتكون عندما تستقبل قاعدة بروتوناً ()
- 5- مركب كيميائي يزيد من تركيز أيون الهيدروجين H^+ في المحلول المائي ()
- 6- المادة التي يمكنها أن تتفاعل كحمض أو كقاعدة ()
- 7- الحمض الذي منح بروتوناً واحداً من كل جزيء ()
- 8- تفاعل توجد فيه المتفاعلات في حالتين فيزيائيتين مختلفتين ()
- 9- ذرة أو أيون أو جزيء يمنح زوجاً من الإلكترونات ليكون رابطة تساهمية ()
- 10- عملية ينتج فيها جزيئاً ماء أيون هيدرونيوم وأيون هيدروكسيد وذلك بانتقال بروتون ()
- 11- المادة التي تتأين بشكل تام في المحاليل المائية منتجة أيونات H_3O^+ ()

- 12- مركب أيوني يتكون من كاتيون القاعدة وأنيون الحمض ()
- 13- حمض ينتج القليل من أيونات الهيدروجين في المحلول المائي ()
- 14- ذرة أو أيون أو جزيء يستقبل زوجاً من الإلكترونات ليكون رابطة تساهمية ()
- 15- الحمض الذي يمنح بروتونين من كل جزيء ()
- 16- جزيء أو أيون مانح للبروتون ()
- 17- تكون واحدة أو أكثر من الروابط التساهمية بين مانح زوج من الإلكترونات وبين مستقبله ()
- 18- انتقال البروتونات من الحمض إلى القاعدة ()
- 19- التفاعل الذي يحدث بين أيونات الهيدرونيوم وأيونات الهيدروكسيد لتكوين جزيئات الماء ()

الوحدة الرابعة المحتبىء المصطلح العلمى لكل من العبارات التالية :

- 1- عملية ينتج فيها جزيئاً ماء من أيون هيدرونيوم وأيون هيدروكسيد وذلك بانتقال بروتون ()
- 2- مركبات تتغير ألوانها بتغير pH المحلول ()
- 3- مركب أيوني يتكون من كاتيون القاعدة وأنيون الحمض ()
- 4- التفاعل الذي يحدث بين أيونات الهيدرونيوم وأيونات الهيدروكسيد لتكوين جزيئات الماء ()
- 5- سالب اللوغاريتم للأساس 10 لتركيز أيون الهيدرونيوم $[H_3O^+]$ ()
- 6- سالب اللوغاريتم للأساس 10 لتركيز أيون الهيدروكسيد $[OH^-]$ ()
- 7- النقطة التي يكون فيها المحلولان المستخدمان في عملية المعايرة بكميات متكافئة كيميائياً ()
- 8- مدى P^H الذي يغير ضمنه الكاشف لونه ()
- 9- المحلول المعلوم التركيز بدقة ()
- 10- النقطة التي يتغير عندها لون الكاشف خلال عملية المعايرة ()
- 11- مجموع pH و pOH لمحلول عند $25^\circ C$ ()
- 12- عملية الإضافة المتحكم فيها لكميات يتم قياسها من محلول معلوم التركيز ولازمة لاتمام التفاعل مع كمية معينة من محلول مجهول التركيز ()
- 13- مركب صلب منقي إلي درجة عالية ويستخدم للتحقق من تركيز المحلول القياسي في المعايرة ()