تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية

almanahj.com/kw

موقع المناهج الكويتية

الملف اختبار المعادلات لتقييم مهارة كتابة وتفسير المعادلات الكيميائية المتوازنة

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

تجميعة مُعادلات كيمياء من بنك الاسئلة الفصل الدراسي الأول 2025 .

كلهم ثاني اكسيد الكربون الا انت اكسجين الدفعة 🎓 .

السؤال السابع : وضح بالمعادلات الكيميائية فقط ماذا يحدث في كل مما يلي:

1- تفاعل الصوديوم مع الماء .

$$2Na + 2H_2O \longrightarrow 2NaOH + H_2$$

2- تفاعل أكسيد الصوديوم مع الماء .

$$Na_2O + H_2O \longrightarrow 2NaOH$$

3- تفاعل البوتاسيوم مع الماء .

$$2K + 2H_2O \longrightarrow 2KOH + H_2$$

4- تفاعل أكسيد البوتاسيوم مع الماء .

$$K_2O + H_2O \longrightarrow 2KOH$$

5- ذوبان غاز كلوريد الهيدروجين في الماء.

$$HCl_{(g)} + H_2O_{(l)} \longrightarrow H_3O^+_{(aq)} + Cl^-_{(aq)}$$

6- التأين الذاتي للماء.

$$H_2O_{(l)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons H_3O^+_{(aq)} + OH^-_{(aq)}$$

7- ذوبان غاز الأمونيا في الماء.

$$NH_{3(g)} + H_2O_{(l)} \rightleftharpoons NH_4^+{}_{(aq)} + OH^-_{(aq)}$$

8- تفاعل ثلاثي فلوريد البورون مع الأمونيا .

$$H_3N: + BF_3 \longrightarrow [H_3N: BF_3]$$

9- تأين حمض الأسيتيك في الماء.

$$CH_3COOH + H_2O \rightleftharpoons CH_3COO^- + H_3O^+$$

1- اكتب معادلات التأين الثلاث لحمض الفوسفوريك (H_3PO_4) ثم حدد أي المراحل يكون فيها الحمض أقوى.

$$H_3PO_4 + H_2O \rightleftharpoons H_2PO_4^- + H_3O^+$$

$$H_2PO_4^- + H_2O \rightleftharpoons HPO_4^{2-} + H_3O^+$$

$$HPO_4^{2-} + H_2O \rightleftharpoons PO_4^{3-} + H_3O^+$$

- المرحلة الأولى يكون فيها الحمض أقوى

==========

2- رتب الأحماض التالية تصاعديا حسب قوتها ، علما بأنها متساوية التركيز وعند درجة الحرارة نفسها.

(4) حمض الفورميك ($Ka = 1.8 X 10^{-4}$) (2) حمض البروبانويك ($Ka = 1.3 X 10^{-5}$)

(1) حمض الهيبوكلوروز ($Ka = 3 X 10^{-8}$) (3) حمض الكلوروز ($Ka = 1.8 X 10^{-5}$)

==========

3- رتب القواعد التالية تصاعديا حسب قوتها ، علما بأنها متساوية التركيز وعند درجة الحرارة نفسها.

(3) محلول الأمونيا ($K_b = 1.8 X 10^{-5}$) (1) البريدين ($K_b = 1.7 X 10^{-9}$)

(4) ثنائي ميثيل أمين ($K_b = 5.4 X 10^{-4}$) (2) هيدروكسيل أمين ($K_b = 1.1 X 10^{-8}$)

الحمدلله على السلامـة . . . صار لازم ترتـاح
وتطلع لنا بشي اقوى .

اتمنـالك التوفيـــق 🎓💜.