هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

الاسم : ..... الرقم : ..... القسم :	فرض كتابي 2 في العلوم الفيزيائية المستوى :الثالثة إع - الأسدس الأول	الأستاذ : امحمد الهادي السنة الدراسية : 2015/2014 النقطة :

التمرين الأول : (7 نقط)

1) أتمم الفراغ بما يناسب من الكلمات التالية: الحمضي – أقل - التخفيف – تزداد. (2ن)

عند إضافة محلول حمضي الى الماء الخالص ..... قيمة pH فيصبح المحلول ..... حمضية. تسمى هذه التقنية بعملية ..... و نراعي خلالها إضافة المحلول ..... إلى الماء وليس العكس.

2) نتوفر على المحاليل المائية التالية :

المحلول	ماء جافيل	الماء الخالص	كلورور الصوديوم	حمض الكلوريدريك	الخل	ماء الجير
قيمة pH	12,8	7	7	2,1	3,4	10,2

أ) ما هي الوسيلة المستعملة لتحديد قيمة pH في هذا الجدول ؟ ..... (0,5ن)

ب) صنف في الجدول أسفله المحاليل المائية الستة السابقة إلى : (3ن)

حمضيـــــــــــة	قاعديـــــــــــة	محـــــــــــايدة

ج) حدد : المحلول الحمضي الأكثر تخفيفا : ..... + المحلول القاعدي الأكثر تركيزا : ..... (1ن)

3) المعادلة الحصيلة لأكسدة الألومنيوم في الهواء هي : (ضع العلامة x في الخانة المناسبة)

أ- $4\,Al + 3\,O_2 \longrightarrow 2\,Al_2O_3$ ☐ (0,5ن)

ب- $2Al + 3\,S \longrightarrow Al_2S_3$ ☐

ج- $Fe + 3\,O_2 \longrightarrow Fe_2O_3$ ☐

التمرين الثاني : (9 نقط)

للتعرف على نوع الذرات التي تدخل في تركيب **متعدد الاثيلين P.E** ،نقوم بحرق قطع من هذه المادة في صحن ، ثم نضع فوق الصحن قمعا زجاجيا مرتبطا بواسطة أنبوب زجاجي بقارورة تحتوي على ماء الجير الصافي .(أنظرتبيانة التجربة جانبه)

اعتمادا على تبيانة التجربة وعلى معلوماتك، أجب عن الأسئلة التالية

1- حدد المتفاعلين لهذا التفاعل الكيميائي . (1ن)

..... و .....

2- حدد الناتجان المتكونان خلال هذا التفاعل ؟ علل الجواب (2ن)

-الناتج الأول :.....التعليل :.....

-الناتج الثاني :..... التعليل :.....

3 - أتمم الحصيلة التالية للتفاعل بكتابة أسماء المتفاعلات و النواتج مكان النقط و صيغها الكيميائية داخل المستطيلات . (3ن)

متعدد الاثيلين + ... ⟵ ..... + ...

☐ ☐ ☐

4- استنتج الذرات التي تدخل بالضرورة في تركيب متعدد الاثيلين مع تعليل الجواب ؟ . (2ن)

.....

.....

.....

5- احسب **مع التعليل** كتلة ثنائي الأوكسيجين اللازمة لاحتراق **28g** من متعدد الاثيلين ، علما أن كتلة النواتج هي **124g** : (1ن)

.....

.....

التمرين الثالث : (4 نقط)

خرج مجموعة من التلاميذ في رحلة مدرسية، و بينما كانوا يتجولون في أحد المتنزهات وجدوا قارورة مغلقة مملوءة بسائل و تحمل فقط اللصيقة التي تحتوي على العلامات جانبه، فاتفقوا على عدم تركها في الطبيعة.

ساعد هذه المجموعة من التلاميذ على تحديد خطورة هذا السائل والاحتياط الواجب اتخاذه تجاهه، و اقترح كيفية التخلص من هذه القارورة دون تلويث للبيئة.

.....

.....

.....

.....

.....

.....

.....

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma