



1
1

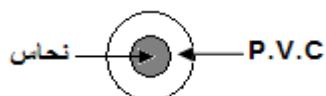
المادة: الفيزياء والكيمياء

الامتحان الجهوي الموحد لنيل شهادة  
السلك الإعدادي  
دورة: يونيو 2010

المعامل: 1

مدة الإجاز: ساعة واحدة

الموضوع



التمرين الأول: (8 نقط)  
تتكون غالباً الأسلاك الكهربائية من النحاس، مغلفة بمتعدد كلورور الفينيل (P.V.C.).

يمثل الشكل جانبه مقطعاً لسلك كهربائي:

سلم  
التنقيط

ن 1

ن 1

ن 1

ن 1,5

ن 2

ن 2

ن 1,5

1 هل هذا السلك الكهربائي جسم أم مادة؟ علل جوابك.

2 إلى أي مجموعة من المواد ينتمي كل من النحاس ومتعدد كلورور الفينيل (P.V.C.)؟

3 اذكر خاصيتين للنحاس.

4 يمكن لذرة النحاس Cu أن تتحول إلى أيون النحاس II ( $Cu^{++}$ ). علماً أن أيون النحاس II يحتوي على 27 إلكتروناً، استنتج العدد الذري Z لذرة النحاس.

5 يتفاعل النحاس مع ثاني الأوكسجين، في ظروف تجريبية معينة، ليعطي أوكسيد النحاس II.  
اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الذي يحدث.

6 لماذا ينصح بتجنب حرق P.V.C.؟

التمرين الثاني: (8 نقط)

يعطي الجدول التالي pH بعض المحاليل المائية المستعملة في الحياة اليومية:

ال محلول المائي	عصير الليمون	مشروب غازي	ماء حافيل	ماء معدني	صابون سائل	حمض الكلوريد리ك
pH	3	4	10	7	8	2

ن 2

ن 2

ن 2

ن 2

ن 2

ن 2

1 أعط وسليتين لقياس pH محلول مائي.

2 صنف المحاليل المائية السابقة إلى حمضية وقاعدية ومحايدة.

3 نصب كمية من ماء حافيل في كأس تحتوي على ماء مقطر. كيف يتغير pH محلول المحصل عليه؟ علل جوابك.

4 نضع كمية من برادة الحديد في كأس ونضيف إليها حجماً من محلول حمض الكلوريدريك فنلاحظ انطلاق غاز وتغيير لون محلول.

اكتب المعادلة الحصيلة للتفاعل الكيميائي الذي يحدث.

التمرين الثالث: (4 نقط)

أحضر أستاذ أمام تلاميذه قارورتين بدون أية لصيقة تعريفية، تحتوي كل واحدة منها على محلول مائي عديم اللون ، أحدهما حمضي والأخر محلول هيدروكسيد الصوديوم، وطلب منهم كيفية التعرف على اسم محلول الحمضي.

اقتراح أحد التلاميذ الاكتفاء بقياس pH كل محلول واقتراح آخر استعمال مسحوق الألومنيوم فقط.

1 تحقق، مثلاً جوابك، من صحة أو عدم صحة اقتراح كل تلميذ.

2 -اقتراح طريقة تجريبية تمكنك من تحديد اسم محلول الحمضي بالاعتماد على البعض من المواد والمعدات التجريبية التالية:

ورق pH - مسحوق الألومنيوم - مسحوق الحديد - محلول نترات الفضة ( $Ag^+ + NO_3^-$ ) - محلول كبريتات النحاس II ( $Cu^{2+} + SO_4^{2-}$ ) - ماء مقطر - كؤوس - أنابيب اختبار.

ن 2

ن 2