معهد الشيخ خليفة بن سلمان للتكنولوجيا
Sh.Khalifa Bin Salman Institute Of Technology

اسم الطالب :	الشعبة:

اسم الدرس: خواص المركبات الأيونية

تقويم الهدف الثاني

س1 / اختر رمز الإجابة الصحيحة في كل من الفقرات الآتية :

1.جميع ما يلي من خواص المركبات الأيونية ما عدا .....

أ- درجة غليانها منخفضة ب- محاليلها توصل التيار الكهربي

ج- تمتاز بالقوة والصلابة والهشاشة

2. يسمى المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربي بـــ .....

أ- الكاتيون ب- الأنيون ج- الإلكتروليت

3 – لا تستطيع المركبات الأيونية الصلبة توصيل الكهرباء لأن أيوناتها .....

أ- مقيدة ب- حرة

4 – تمتاز الأحجار الكريمة بألوانها الزاهية بسبب وجود ....داخل الشبكة البلورية

أ- فلزات انتقالية ب- لا فلزات ج – أشباه الفلزات

LIVEWORKSHEETS