برعاية معالي وزير التربية والتعليم

السيد الاستاذ / محمد عبد اللطيف

وتوجيهات مساعد الوزير لشئون تطوير المناهج التعليمية

والمشرف على الادارة المركزية لتطوير المناهج

د/ أكرم حسن

اداءات وتقييمات الصف الثانى الثانوى

الكيمياء

لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمى

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة

الإدارة المركزية لتطوير المناهج
إدارة تنمية مادة العلوم
2024 - 2025

التقييم الاسبوعى

السؤال الأول :- استخدم الخيارات التالية للإجابة عن الأسئلة-:

١-الرابطة الهيدروجينية. ٢- الرابطة الأيونية. ٣- تساهمية قطبية .

٤- تساهمية نقية. ٥- الفلزية. ٦- تناسقية

(١) عندما يكون فرق السالبية الكهربية بين ذرتين ٢، ما نوع الرابطة التي يمكن التنبؤ بها؟

.....

(2)إذا كانت هناك ذرتان مرتبطتان بحيث تمنح أحدهما زوج من الالكترونات للأخري ، فما نوع الرابطة ؟

.....

(٣) أي من الروابط المذكورة أعلاه تفسر درجة غليان الماء المرتفعة بشكل غير طبيعي؟

.....

(٤) أي من الروابط السابقة تتوقف قوتها علي عدد الكترونات التكافؤ؟

.....

(5)الرابط التي تقضي فيها الكترونات الرابطة نفس الفترة الزمنية في غلاف تكافؤ كل من الذرتين المرتبطتين؟

.....

(6) ما نوع الرابطة في قضيب الحديد؟

.....

السؤال الثاني: حدد المركب أو العنصر الأعلي في درجة الانصهار في كل زوج من المركبات التالية ؟

(١) NaCl or CsCl

.....

(٢) $_{19}K$ or $_{20}Ca$

.....

(٣) $MgCl_2$ or $AlCl_3$

.....

السؤال الثالث: أيٌّ من المركبات الآتية يمكن أن يكون قادرًا على تكوين روابط هيدروجينية بين جزيئاته؟

(1) CH_3OCH_3

(2) H_2S

(3) CH_3-NH_2

(4) NH_2OH

(5) PH_3

(6) CH_3COOH

السؤال الرابع: علل لما يأتي :-

١- درجة غليان الماء أعلي من درجة غليان الأمونيا.

٢- تزداد قوة الرابطة الفلزية كلما زاد عدد إلكترونات التكافؤ.

٣- الصوديوم ($_{11}$ Na) أقل صلابة من الماغنيسيوم ($_{12}$ Mg).