



إدارة التعليم الخاص  
مدارس الأكاديمية العربية الحديثة ( ثانوي / أساسي / روضة )  
اختبار الشهر الثاني من الفصل الدراسي الأول لعام ٢٠٢٠/٢٠١٩ في مبحث الكيمياء  
للمصف التاسع

اسم الطالب : .....

الشعبة : ( ) نموذج ( أ ) اليوم والتاريخ : ٢٥ / ١١ / ٢٠١٩

ملحوظة : أجب عن الأسئلة الآتية جميعها وعددها ( ٣ ) ، علماً بأن عدد الصفحات ( ٢ ) العلامة

٢٠ /

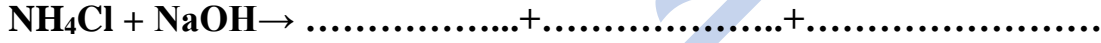
السؤال الأول : ( ١٠ علامات ) :-

1 :- تم خلط مادة هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) إلى كميته من كلوريد الأمونيوم (NH<sub>4</sub>Cl) في جفنه، وكان التفاعل بطيئاً، أجب عن الأسئلة التالية؟

أ- اكتب معادله تفكك كل من المادتين التاليتين بالماء:



ب- اكتب معادلة إنتاج غاز الأمونيا الناتجة من تفاعل المادتين مع بعضهما:



ج- تقسم المركبات الكيميائية تبعاً لقدرتها على إيصال التيار الكهربائي إلى ..... و .....

د- عند تفكك كبريتات الكالسيوم (CaSO<sub>4</sub>) في الماء فإن صيغة الأيون الموجب هي .....

هـ- ينتج من تفاعل المغنيسيوم مع الماء ..... و .....

السؤال الثاني : ( ٤ علامات )

أ) تترسب الأملاح في بحيرة البحر الميت والتي تسمى بحيرة الكارناليت على شكل ملح مزدوج .

أ- اكتب الاسم الكيميائي للملح المزدوج . (علامتان)

١-

٢-

ب- اكتب الصيغة الكيميائية للملح المزدوج . (علامتان)

.....

السؤال الثالث : ( ٦ علامات )

(أ) إذا علمت أن تكافؤ الأكسجين (٢) وتكافؤ الألومنيوم (٣)، فاكتب معادله كيميائية موزونة تمثل تفاعل الألومنيوم مع الأكسجين.

(ب) أكاسيد الفلزات ذات تأثير:

◆ قاعدي

◆ متعادل

◆ حمضي

(ج) ما ناتج تفاعل الفلز مع كل من:

(١) الأكسجين:

(٢) الماء:

د- المادة الناتجة من تفاعل كلوريد الكالسيوم مع كربونات الصوديوم والتي لا تذوب في الماء هي:

.....

هـ - ماذا يسمى التفاعل السابق؟

.....

وتحت الإسئلة

إعداده الأستاذ: محمد الجرب

