



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 /

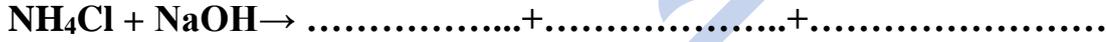
السؤال الأول : (١٠ علامات) :-

1 :- تم خلط مادة هيدروكسيد الصوديوم (NaOH) إلى كميته من كلوريد الأمونيوم (NH₄Cl) 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 (CaSO₄) 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 .

(علامتان)

أ- اكتب الاسم الكيميائي للملح المزدوج .

١-

٢-

(علامتان)

ب- اكتب الصيغة الكيميائية للملح المزدوج .

.....

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

