

(١٠ درجات)

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي:

(١) إن المعدن الأكثر نشاطاً كيميائياً في سلسلة الإزاحة هو:

أ	ب	ج	د
Na	K	Li	Al

(٢) لون محلول كبريتات الحديدي هو:

أ	ب	ج	د
أصفر	أزرق	أخضر	أبيض

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

(١٥ درجة)

(١) اكتب صيغة المركبات التالية:

نترات النحاسي	كلور الفضة	خلات المغنسيوم

(١٥ درجة)

(٢) سمّ المركبات التالية:

FeO	BaSO ₄	HNO ₃

(٢٠ درجة)

(٣) اكتب المركبات التالية بالشكل الأيوني:

Ca(OH) ₂	H ₂ SO ₄	NH ₄ NO ₃	ZnCl ₂

(٤٠ درجة)

السؤال الثالث: أكمل المعادلات التالية، وسمّ النواتج مع الموازنة:

Fe + HCl →
Al + O ₂ →
NaCl + H ₂ SO ₄ →
CaCO ₃ $\xrightarrow{\Delta}$ →

(١٠ درجات)

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي:

(١) إن المعدن الأقل نشاطاً كيميائياً في سلسلة الإزاحة هو:

أ	ب	ك	ج	أو	د	أغ
---	---	---	---	----	---	----

(٢) لون محلول كبريتات النحاس هو:

أ	ب	أخضر	ج	أزرق	د	أبيض
---	---	------	---	------	---	------

السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

(١٥ درجة)

(١) اكتب صيغة المركبات التالية:

كبريتات النحاسي	كلور المغنسيوم	خلات الفضة

(١٥ درجة)

(٢) سمّ المركبات التالية:

H_3PO_4	$CaSO_4$	CuO

(٢٠ درجة)

(٣) اكتب المركبات التالية بالشكل الأيوني:

NH_4Cl	$Zn(NO_3)_2$	HNO_3	$Fe(OH)_2$

(٤٠ درجة)

السؤال الثالث: أكمل المعادلات التالية، وسمّ النواتج مع الموازنة:

$Mg + O_2 \longrightarrow$
$HNO_3 \xrightarrow{\Delta}$
$H_2CO_3 + NaCl \longrightarrow$
$Ca + CuSO_4 \longrightarrow$