

(١٠ درجات)

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي:

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

أ	Na	ب	K	ج	Li	د	Al
---	----	---	---	---	----	---	----

(٢) لون محلول كبريتات الحديدي هو:

أ	أصفر	ب	أزرق	ج	أخضر	د	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	ج	د
Na	K	Au	Ag

(٢) لون محلول كبريتات النحاس هو:

أ	ب	ج	د
أصفر	أخضر	أزرق	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:

CuO	CaSO ₄	H ₃ PO ₄

(٢٠ درجة)

(٣) اكتب المركبات التالية بالشكل الأيوني:

Fe(OH) ₂	HNO ₃	Zn(NO ₃) ₂	NH ₄ Cl

(٤٠ درجة)

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

Mg + O ₂ →
HNO ₃ → ^Δ
H ₂ CO ₃ + NaCl →
Ca + CuSO ₄ →