

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة مما يلي: (٢٠ درجة)

١. الصيغة الأيونية لهيدروكسيد المغنسيوم هي:

$2Mg^+ + OH^{2-}$	d	$Mg^{2+} + 2OH^-$	c	$Mg^- + OH^+$	b	$Mg^+ + OH^-$	a
-------------------	---	-------------------	---	---------------	---	---------------	---

٢. عدد الوظائف الحمضية لحمض الفوسفور يساوي:

1	d	2	c	3	b	4	a
---	---	---	---	---	---	---	---

السؤال الثاني: اكتب الصيغ الكيميائية للمركبات الآتية: (٢٠ درجة)

يوريد الرصاص	كبريتات الألمنيوم

السؤال الثالث: أعط تفسيراً علمياً لكل مما يأتي: (٢٠ درجة)

١. الناقلية الكهربائية لمحلول حمض الكبريت أكبر من الناقلية الكهربائية لحمض الكربون عند تساوي التراكيز.

٢. عند غمس مسمار من الحديد في محلول كبريتات النحاس يتغير لون المحلول من الأزرق إلى الأخضر.

السؤال الثامن: حل المسألة الآتية: (٤٠ درجة)

يتفاعل (6.5 g) من الزنك مع (100 mL) من حمض الكبريت الممدد، و المطلوب:

H :1
S :32
Zn :65
O :16

١. اكتب معادلة التفاعل الحاصل، وحدد نوعه.

٢. احسب عدد مولات الحمض المتفاعل.

٣. احسب التركيز المولي لمحلول حمض الكبريت.