

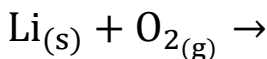
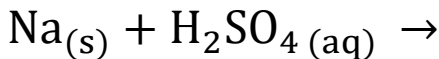
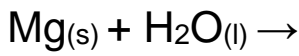
السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي :

- ١- تقع الفلزات في الجدول الدوري في :
أ- المجموعة الأولى ب- المجموعة الثانية ج- المجموعة الثالثة د- جميع ما ذكر
- ٢- تكون شحنة الفلزات :
أ- موجبة ب- سالبة ج- متعادلة د- لا شيء مما ذكر
- ٣- عند تفاعل الفلزات مع الأكسجين ينتج:
أ- كلوريد الفلز ب- هيدروكسيد الفلز ج- كربونات الفلز د- أكسيد الفلز
- ٤- اسم الغاز الذي ينتج من تفاعل الفلزات مع الماء هو :
أ- غاز الأكسجين ب- غاز الهيدروجين ج- غاز النيتروجين د- غاز الكلور
- ٥- الفلز الأنشط تفاعلاً مع حمض الهيدروكلوريك المخفف هو :
أ- الخارصين Zn ب- الحديد Fe ج- المغنيسيوم Mg د- الألمنيوم Al
- ٦- إحدى الفلزات التالية لا تتفاعل مع الماء:
أ- الرصاص Pb ب- البوتاسيوم K ج- الصوديوم Na د- الليثيوم Li
- ٧- السبيكة التي تتكون من النحاس مضافاً إليه الخارصين والقصدير هي:
أ- الفولاذ ب- الفولاذ المقاوم للصدأ ج- البرونز د- الذهب
- ٨- إحدى الأكاسيد التالية تدعى بالزنجار :
أ- أكسيد الحديد ب- أكسيد الألمنيوم ج- أكسيد البوتاسيوم د- أكسيد النحاس
- ٩- عملية طلاء الحديد بطبقة من فلز النيكل أو الكروم أو القصدير تدعى :
أ- الطلاء الكهربائي ب- الجلفنة ج- التشحيم د- الدهان

السؤال الثاني: اعتماداً على سلسلة نشاط الفلزات الموجودة جانباً، أجب عما يلي :

أكثر نشاطاً ↓ أقل نشاطاً	K	أ- أي هذه الفلزات يتفاعل مع الماء البارد؟
	Na	
	Li	ب- أيهما أسرع تفاعلاً مع حمض الهيدروكلوريك المخفف: الخارصين أم الحديد؟
	Ca	
	Mg	ج- اذكر فلزاً ليس له نشاط واضح مع كل من الماء وحمض الهيدروكلوريك المخفف؟
	Al	
	Zn	
	Fe	د- إذا قيل لك أن عنصراً مثل (X) يقع بين الكالسيوم والمغنيسيوم في سلسلة النشاط، فأيهما تتوقع أن يساعدك أكثر في الحكم على صحة هذا القول: "تفاعل هذا العنصر مع الماء أم تفاعله مع حمض الهيدروكلوريك المخفف"؟ فسر إجابتك
	Pb	
	Cu	

السؤال الثالث : تنبأ بنواتج المعادلات الآتية مع الموازنة:



السؤال الأول: ضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة فيما يأتي :

١- تقع الفلزات في الجدول الدوري في :
أ- المجموعة الأولى ب- المجموعة الثانية ج- المجموعة الثالثة د- جميع ما ذكر

٢- تكون شحنة الفلزات :
أ- موجبة ب- سالبة ج- متعادلة د- لا شيء مما ذكر

٣- عند تفاعل الفلزات مع الأكسجين ينتج:
أ- كلوريد الفلز ب- هيدروكسيد الفلز ج- كربونات الفلز د- أكسيد الفلز

٤- اسم الغاز الذي ينتج من تفاعل الفلزات مع الماء هو :
أ- غاز الأكسجين ب- غاز الهيدروجين ج- غاز النيتروجين د- غاز الكلور

٥- الفلز الأنشط تفاعلاً مع حمض الهيدروكلوريك المخفف هو :
أ- الخارصين Zn ب- الحديد Fe ج- المغنيسيوم Mg د- الألمنيوم Al

٦- إحدى الفلزات التالية لا تتفاعل مع الماء:
أ- الرصاص Pb ب- البوتاسيوم K ج- الصوديوم Na د- الليثيوم Li

٧- السبيكة التي تتكون من النحاس مضافاً إليه الخارصين والقصدير هي:
أ- الفولاذ ب- الفولاذ المقاوم للصدأ ج- البرونز د- الذهب

٨- إحدى الأكاسيد التالية تدعى بالزنجار :
أ- أكسيد الحديد ب- أكسيد الألمنيوم ج- أكسيد البوتاسيوم د- أكسيد النحاس

٩- عملية طلاء الحديد بطبقة من فلز النيكل أو الكروم أو القصدير تدعى :
أ- الطلاء الكهربائي ب- الجلفنة ج- التشحيم د- الدهان

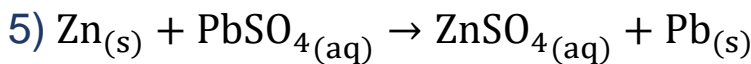
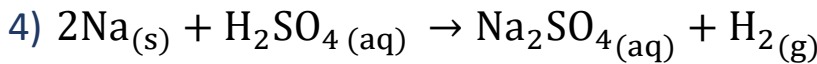
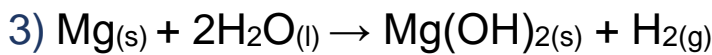
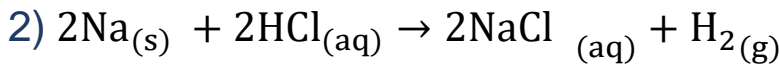
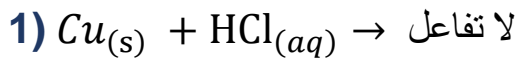
السؤال الثاني: اعتمادًا على سلسلة نشاط الفلزات الموجودة جانباً، أجب عما يلي :

أكثر نشاطاً ↓ أقل نشاطاً	K	أ- أي هذه الفلزات يتفاعل مع الماء البارد؟
	Na	Ca Li Na K (Mg ببطء شديد)
	Li	
	Ca	ب- أيهما أسرع تفاعلاً مع حمض الهيدروكلوريك المخفف: الخارصين أم الحديد؟
	Mg	Zn
	Al	
	Zn	ج- اذكر فلزاً ليس له نشاط واضح مع كل من الماء وحمض الهيدروكلوريك المخفف؟
	Fe	
	Pb	Cu
	Cu	

د- إذا قيل لك أن عنصراً مثل (X) يقع بين الكالسيوم والمغنيسيوم في سلسلة النشاط، فأيهما تتوقع أن يساعدك أكثر في الحكم على صحة هذا القول: "تفاعل هذا العنصر مع الماء أم تفاعله مع حمض الهيدروكلوريك المخفف"؟ فسر إجابتك

مع الماء نستطيع تحديد سلسلة النشاط الكيميائي، مع HCl لا نستطيع تحديد سلسلة النشاط الكيميائي لسرعة التفاعل

السؤال الثالث : تنبأ بنواتج المعادلات الآتية مع الموازنة:

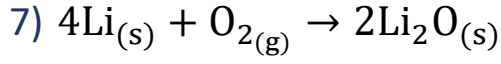


إعداد المعلم :

إنعام الملاحيم

كل الامتحانات على

www.asas4edu.com



الصعود إلى القمم يحتاج إلى الهمم



أساس
منصة أساس التعليمية