الروابط الايونية والفلزية

142 عندما تفقد الذرة إلكترون تكافؤ واحداً أو أكثر يتكون .

(a) الكاتيون (b) الأنيون (c) الأيون السالب (d) الشق السالب

143 عند تكوين الأيونات، فإن .

(a) عدد البروتونات يقل (c) عدد البروتونات يبقى ثابتاً

(b) عدد البروتونات يزداد (d) عدد الإلكترونات يبقى ثابتاً

144 عندما يتحد فلز مع لافلز تتكون الرابطة .

(a) التساهمية (b) الفلزية (c) التناسقية (d) الأيونية

LIVEWORKSHEETS

145 تركيب ثلاثي الأبعاد يتكون من جسيمات بحيث يحيط الأيون الموجب عدد من الأيونات السالبة، ويحيط الأيون السالب عدد من الأيونات الموجبة .

(a) الشبكة البلورية (b) السبيكة (c) تركيب لويس (d) أشباه الفلزات

146 عند تكوين أكسيد الألمونيوم .

(a) يفقد الأكسجين 3 إلكترون ويكتسب الألمونيوم 2 إلكترون
(b) يفقد الألمونيوم 2 إلكترون ويكتسب الأكسجين 3 إلكترون
(c) يفقد الألمونيوم 3 إلكترون ويكتسب الأكسجين 2 إلكترون
(d) يفقد الألمونيوم 2 إلكترون ويكتسب الأكسجين 2 إلكترون

147 المركب الأيوني الذي يوصل محلوله التيار الكهربائي .

(a) المذيب العضوي (b) الإلكتروليت (c) الغاز (d) السبيكة

148 الطاقة التي تلزم لفصل أيونات 1 mol من المركب الأيوني .

(a) طاقة التأين (c) طاقة التأين الثانية
(b) الطاقة المنشطة (d) طاقة الشبكة البلورية

149 طاقة الشبكة البلورية للمركب MgO ..... طاقة الشبكة البلورية للمركب NaF.

(a) ربع (b) نصف (c) تساوي (d) أكبر من

150 الشحنة الموجبة أو السالبة التي يحملها أيون أحادي الذرة .

(a) عدد التأكسد (b) عدد الكم (c) العدد الذري (d) العدد الكتلي

151 أبسط نسبة يمكن أن تمثل الأيونات في المركب الأيوني .

(a) الصيغة الجزيئية (c) وحدة الصيغة الكيميائية
(b) الصيغة البنائية (d) الصيغة الفعلية

152 صيغة المركب الكيميائي المكون من أيونات الألومنيوم وأيونات الكبريتيد هي .

(a) AlS (b) Al_2S (c) Al_3S_2 (d) Al_2S_3

153 صيغة المركب المكون من أيونات الكالسيوم والفوسفات هي .

(a) $Ca_2(PO_3)_4$ (b) $Ca_3(PO_4)_2$ (c) $Ca_3(PO_4)_3$ (d) $Ca_2(PO_4)_3$

154 " المركب $(NH_4)_2S$ " يسمى .

(a) كبريتيد الأمونيوم (b) كبريتيد الألمونيوم (c) كبريتات الأمونيوم (d) كبريتيت الأمونيوم

LIVEWORKSHEETS

155 قوة التجاذب بين الأيونات الموجبة للفلزات والإلكترونات الحرة في الشبكة الفلزية .

(a) الرابطة الأيونية (b) الرابطة التساهمية (c) الرابطة التناسقية (d) الرابطة الفلزية

156 تتعلق جميع خواص كلوريد الصوديوم NaCl الآتية بقوة روابطه الأيونية . ما عدا .

(a) صلابة البلورة (c) ارتفاع درجة الانصهار

(b) ارتفاع درجة الغليان (d) انخفاض القابلية للذوبان

157 من خواص الفلزات .

(a) قابلة للسحب (b) غير قابلة للطرق (c) لا توصل الحرارة (d) لا توصل الكهرباء

158 خليط من العناصر ذات الخواص الفلزية الفريدة .

(a) الإلكترونات (b) الشبكة البلورية (c) السبيكة (d) الهالوجينات

LIVEWORKSHEETS