

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

144 عندما يتحد فلز مع لافلز تتكون الرابطة .

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

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

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

(a) المذيب العضوي (b) الالكتروليت (c) الغاز (d) الشبكة

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

(a) ربع (b) نصف (c) تساوی (d) اکبر من

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

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

$$\text{Al}_2\text{S}_3 \text{ (d)} \qquad \text{Al}_3\text{S}_2 \text{ (c)} \qquad \text{Al}_2\text{S} \text{ (b)} \qquad \text{AlS} \text{ (a)}$$
$$\text{Ca}_2(\text{PO}_4)_3 \text{ (d)} \quad \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_3 \text{ (c)} \quad \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 \text{ (b)} \quad \text{Ca}_2(\text{PO}_3)_4 \text{ (a)}$$

(a) كبريتيد الأمونيوم (b) كبريتيد الألومنيوم (c) كبريتات الأمونيوم (d) كبريتات الأمونيوم

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 الأتية بقوة روابطه الأيونية . ما عدا .

- (a) صلابة البلورة (b) ارتفاع درجة الغليان
(c) ارتفاع درجة الانصهار (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) الإلكتروليت (b) الشبكة البلورية (c) السبيكة (d) الهالوجينات

 LIVEWORKSHEETS