

3 المرحلة: الأولى
Inorganic chemistry II: المادة
الوقت: ثلاث ساعات
التاريخ: 2017/ /
10.00.2017



وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جامعة المثنى
كلية العلوم
قسم: الكيمياء

44

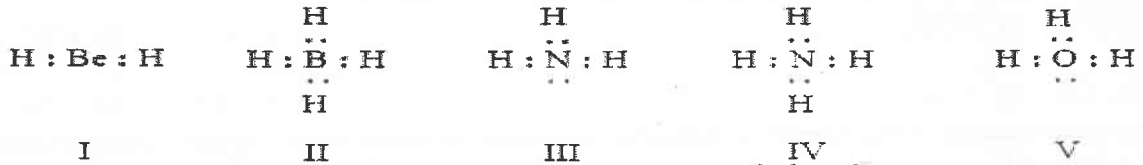
((أسئلة الامتحان النهائي للفصل الدراسي الثاني للسنة الدراسية 2016 - 2017))

س1// اختر الإجابة العلمية الصحيحة لكل مما يأتي :- (20 درجة)

1- أن الصيغة الجزيئية للمركب Barium Nitrite هي :-

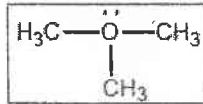
- A) $B(NO_2)_3$ B) Ba_3N_2 C) $Ba(NO_2)_2$ D) $BaNO_3$ E) BN

2- أي من تراكيب لويس الآتية من المفروض أن تحتوي على شحنة موجبة :-



- A-I B-II C-III D-III and V E-IV and V

هي :-



3- أن الشحنة الشكلية الواجب ظهورها على ذرة الاوكسجين في المركب

- A- 2+ B- 1+ C- 0 D- 1- E- 2-

4- باستخدام نظرية لويس حدد الصيغة الكيميائية الناتجة من اتحاد الكالسيوم مع النتروجين :-

- A) Ca_3N_2 B) CaN C) CaN_2 D) Ca_2N_3

5- أي من الجزيئات الآتية أكثر قطبية :-

- A) H-F B) C-H C) H-I D) H-Br E) H-Cl

6- أي من المركبات الآتية مركب أيوني :-

- A- $Mg_3(PO_4)_2$ B- SCl_2 C- Cl_2O D- CH_2O E- PF_5



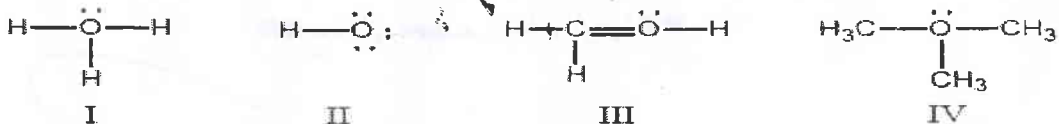
7- ما هو نوع الاوربتال في الرسم المقابل

- A- δ bonding M.O B- δ antibonding M.O C- π bonding M.O D- π antibonding M.O

8- كم عدد الكترونات التكافؤ لجزيئة SF_4 :-

- A) 32 B) 30 C) 28 D) 34

9- في أي من التراكيب أدناه تكون الشحنة الشكلية على ذرة الاوكسجين موجبة



- A- I only B- II only C- III only D- II and IV E- I, III and IV

10- أي من الجزيئات أدناه تمتلك أصرة تساهمية نقية :-

- A- Li_2CO_3 B- SCl_6 C- Cl_2 D- $NaCl$ E- BF_3



عزيزي الطالب ألقب الصفحة تابع