下列分子中含有键的是（ ）

A． O3 B． N2 C. HNO3 D. HClO4

@

C

@

下列物质中氧化能力最强的是（ ）

A CO2 B SiO2 C GeO2 D PbO2

@

C

@

在标准状况下，a LH2和Cl2的混合气体，经光照完全反应后，所得气体恰好使b mol NaOH完全转化为盐，则a与b的关系不可能是（ ）

A.  B.  C.  D. 

@

C

@

加热下列物质,分解产物中有金属单质的是( ).

A.NaNO3 B.Pb(NO3)2 C.AgNO3 D.Cu(NO3)2

@

C

@

向溶液中加入溶液，产物之一是（ ）

A．AgH2PO4 B． AgOH C. Ag D. Ag3PO4

@

C

@

下列化学方程式错误的是（ ）

A．

B．

C．

D．

@

C

@

多电子原子中，各电子具有以下量子数，其中能量最低的是（ ）

A. 2、1、1、 B. 2、0、0、+

C. 3、1、1、+ D. 3、2、-2、

@

C

@

PCl3可能的分子结构是（ ）

A．三角锥形 B．四面体 C. 三角双锥 D. 变形四面体

@

C

@

Be3+的一个电子所处的轨道，能量等于氢原子1s轨道能量，该轨道可能是：（ ）。

Ａ.1s； B. 2s ； C. 4d ； D. 3p。

@

C

@

NaCl晶胞中结构基元数为：（ ）。

A.1； B.2； C.3； D.4。

@

C

@

杂化轨道是（ ）的线性组合。

A.不同原子同一类型原子轨道； B.不同原子不同类型的原子轨道；

C.同一原子同一类型原子轨道； D.同一原子不同类型的原子轨道。

@

C

@

能将Cr3+和Zn2+离子分离的溶液是（ ）

A. NaOH B. NH3·H2O C. Na2CO3 D. NaHCO3

@

C

@

NaNO3和LiNO3都在1000K左右分解，其分解产物( )

A. 都是亚硝酸盐和O2； B. 都是氧化物和O2；

C. 都产生N2O和O2； D. 除都产生氧气外，其余产物均不同。

@

C

@

1962年第一次合成的稀有气体化合物是（ ）

A. XeF2 B. XeF6 C. XeO4 D. Xe[PtF6]

@

C

@

当向蓝色的CuSO4溶液中逐滴加入氨水时，观察到首先生成蓝色沉淀，而后沉淀逐渐溶解成深蓝色溶液，向深蓝色溶液中通入SO2气体，又生成了白色沉淀，将白色沉淀加入稀硫酸中，又生成了红色粉末状固体和SO2，同时溶液呈蓝色。根据实验现象分析推测，下列描述正确的有（ ）

A. 蓝色沉淀为Cu(OH)2，深蓝色溶液中所含Cu2＋浓度较大

B. 白色沉淀为＋2价铜的某种亚硫酸盐，溶于H2SO4发生复分解

C. 白色沉淀为＋1价铜的某种亚硫酸盐，在酸性条件下发生了自身的氧化还原反应

D. 反应过程中消耗的SO2与生成的SO2的物质的量相等

@

C

@