

山东省临朐县实验中学2021-2022年高一下半年3月月考化学免费试卷完整版

1. 选择题

下列关于元素周期表应用的说法正确的是

- A. 为元素性质的系统研究提供指导，为新元素的发现提供线索
- B. 在金属与非金属的交界处，寻找可做催化剂的合金材料
- C. 在IA、IIA族元素中，寻找制造农药的主要元素
- D. 在过渡元素中，可以找到半导体材料

2. 选择题

门捷列夫在建立元素周期律的时候，曾经预言了一种“类锰”元素。现在这种元素的单质是从核燃料的裂变产物中提取的，它的一种核素在医学临床诊断中应用很广。莫斯莱确定了该元素的原子序数为43。已知这种核素的中子数比质子数多13。那么这种医用核素可能是()

- A. $^{56}_{43}\text{Mn}$ B. $^{56}_{43}\text{Tc}$ C. $^{99}_{43}\text{Mn}$ D. $^{99}_{43}\text{Tc}$

3. 选择题

迄今为止我国相关部门已经发布了113号Nh、115号Mc、116号Lv、117号Ts、118号Og等元素的中文名称分别是：鰐、镆、鉨、鉈、鉨，下列有关推断正确的是()

- A. 这五种元素均为主族元素
- B. Nh的最高价氧化物是一种典型的两性氧化物
- C. Ts的简单阴离子比该族上一周期简单阴离子的还原性弱
- D. 根据该名称，周期表118种元素中非金属元素共有24种

4. 选择题

下列说法正确的是()

- A. F、Cl、Br的最外层电子数都是7，次外层电子数都是8
- B. 从HF、HCl、HBr、HI酸性递增的事实，推出F、Cl、Br、I的非金属性递增的规律
- C. 卤素按F、Cl、Br、I的顺序，其非金属性逐渐减弱的原因是随着核电荷数的增大电子层数增大起主要作用
- D. 砹是第6周期的卤族元素，根据卤素性质的递变规律可知，砹单质易溶于水，难溶于CCl₄

5. 选择题

元素周期表中前7周期的元素种数如表：

周期序数 1 2 3 4 5 6 7

元素种数 2 8 18 32 50 80 118

请分析元素周期表中各周期元素种数的变化规律，然后预言第8周期可能含有的元素种数是()

- A. 18 B. 32 C. 50 D. 64

6. 选择题

运用元素周期律分析下面的推断，其中错误的是()