

2022吉林高一下学期人教版(2019)高中化学期中考试

1. _____

下表是元素周期表的一部分，请针对①~⑩的元素回答下列问题。

族周期	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	0
二				①	②	③	④	
三	⑤	⑥	⑦			⑧	⑨	⑩

(1) 非金属性最强的元素是_____ (填元素符号，下同)，形成化合物种类最多的元素是_____。

(2) 第三周期元素除⑩外原子半径最小的是_____ (填元素符号)，这些元素的最高价氧化物对应水化物中碱性最强的是_____ (填化学式，下同)，具有两性的是_____。

(3) ⑤⑥⑦单质的活泼性顺序为_____ > _____ > _____ (填元素符号)，判断的实验依据是_____ (写出一种)。

2. _____

短周期元素A、B、C在周期表中的位置关系如图所示，A、C两元素的原子核外电子数之和等于B原子的质子数则：A、B、C的元素符号分别是_____、_____、_____。

A		C
	B	

3. _____

下列各选项中属于同位素关系的是_____；属于同素异形体关系的是_____。

A. O₂、O₃、O₄ B. ⁴⁰Ca、⁴⁰Ar C. Fe²⁺、Fe³⁺ D. 氖、氩、氙

E. H₂O、D₂O、T₂O F. H₂、D₂、T₂ G. Na、Na⁺

4. _____

(1) 元素周期表有_____个横行、_____个周期，每一周期中元素原子的_____相同，从左到右原子半径依次_____ (填“增大”或“减小”)、核对外层电子的引力逐渐_____ (填“增强”或“减弱”)、元素失电子能力逐渐_____ (填“增强”或“减弱”)、元素的非金属性_____ (填“增强”或“减弱”)、阴离子的还原