

2022黑龙江高一下学期人教版(2019)高中化学期中考试

1.

下列为元素周期表中的一部分，用化学式或元素符号回答下列问题。

周期 族	IA	IIA	IIIA	IVA	VA	VIA	VIIA	0
2				⑥		⑦	⑪	
3	①	③	⑤				⑧	⑩
4	②	④					⑨	

(1) 11种元素中，化学性质最不活泼的是_____。非金属性最强的元素的原子结构示意图为_____。

(2) ①②⑤中，最高价氧化物的水化物，碱性最强的是_____。

(3) ②③④中形成的简单离子半径由大到小的顺序是_____。

(4) 元素⑦的氢化物分子式为_____，该氢化物常温下和元素②的单质反应的离子方程式是_____。

(5) ⑨的最高价氧化物对应的水化物化学式为_____。①和⑨两元素形成化合物的电子式为_____。

(6) ①、⑥和⑦形成的化合物的化学式为_____。该化合物的化学键类型为_____。

(7) ⑧⑨⑪三种元素形成的气态氢化物最稳定的是_____，沸点最高的是_____。

(8) ①和⑤最高价氧化物对应的水化物相互反应的化学方程式为_____。

(9) 下列可以判断①和⑤金属性强弱的是_____。

a. ①单质的熔点比⑤单质低

b. ①质软，氧化物种类比⑤多