**十年级化学第2、3课时 形成性评价题**

**第2课时**

1．下列元素中，原子半径最大的是 （ ）

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A．Na | B．Al | C．S | D．Cl |

2．位于第三周期的元素是 （ ）

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A．H | B．Mg | C．O | D．F |

3．在周期表中，下列各组元素位于同一主族的是

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A．H、O | B．Mg、Al | C．Si、P | D．F、Cl  |

4．下列关系正确的是 （ ）

|  |  |
| --- | --- |
| A．原子半径：Na＜Cl  | B．金属性：K＞Na |
| C．酸性：H3PO4＞H2SO4  | D．稳定性：HBr＞HCl |

5．2016年IUPAC命名117号元素为$Ts($中文名“”，$tián)$，Ts的原子核外最外层电子数是7，下列说法不正确的是 （ ）

A．Ts是第七周期第ⅦA族元素

B．Ts在同族元素中原子半径最大

C．Ts在同族元素中非金属性最弱

D．中子数为176的Ts核素符号是$ \_{117}^{176}Ts$

**第3课时**

1． 下列元素中，属于主族元素的是 （ ）

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A．Na  | B．Cu | C．Fe | D．Zn |

2．元素周期表中，未呈周期性变化的是 （ ）

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| A．化合价 | B．原子序数 | C．原子半径  | D．原子的电子层排布 |

3．下列有关性质的比较，不能用元素周期律解释的是 （ ）

|  |  |
| --- | --- |
| A．酸性：H2SO4＞H3PO4  | B．热稳定性：Na2CO3＞NaHCO3  |
| C．碱性：NaOH＞Mg(OH)2  | D．金属性：Mg＞Al |

4．我国是世界上唯一能够制造深紫外全固态激光器的国家，其核心材料为KBe2BO3F2。下

列相关说法不正确的是 （ ）

|  |  |
| --- | --- |
| A．金属性：K＞Be（铍）  | B．非金属性：O＜F |
| C．原子半径：B（硼）＞F | D．五种组成元素均位于短周期 |

5．2019年是元素周期表发表150周年，期间科学家为完善周期表做出了不懈努力。中国科学院院士张青莲教授曾主持测定了铟（49In）等9种元素相对原子质量的新值，被采用为国际新标准。铟与铷（37Rb）同周期。下列说法不正确的是

|  |  |
| --- | --- |
| A．原子半径：In ＞Al | B．In是第五周期第ⅢA族元素In49115 |
| C．碱性：In(OH)3 ＞ RbOH | D． 中子数与电子数的差值为17 |