

Задание А

А1 Наименьшая частица вещества обладающая всеми его свойствами это

- | | |
|-------------|-----------|
| 1) молекула | 3) атом |
| 2) тело | 4) изотоп |

А2 К химическим явлениям относится

- | | |
|----------------------------|------------------------|
| 1) таяние льда | 2) образование осадков |
| 3) горение природного газа | 4) диффузия |

А3. Элемент второго периода главной подгруппы III группы ПСХЭ - это:

- | | |
|----------|------------|
| 1) литий | 3) кальций |
| 2) бор | 4) магний |

А4. Больше неметаллических свойств проявляет:

- | | |
|------------|-------------|
| 1) углерод | 3) фтор |
| 2) азот | 4) кислород |

А5. Атом химического элемента, который содержит 17 электронов:

- | | |
|-------------|---------|
| 1) кислород | 3) хлор |
| 2) сера | 4) фтор |

А6. Ковалентную **полярную** связь имеет

- 1) H_2 , 2) Al_2O_3 , 3) K_2S , 4) H_2S

А7. Относительная молекулярная масса оксида алюминия Al_2O_3 равна _____.

А8. Формулы только кислот приведены в ряду

- 1) HCl , $NaCl$, HNO_3
- 2) Na_2O , $NaNO_3$, HNO_3
- 3) $Ca(OH)_2$, H_3PO_4 , $Ca_3(PO_4)_2$
- 4) H_2SO_3 , H_2SO_4 , H_2S

А9. Число электронных уровней определяется по:

- а) номеру группы
- б) номеру ряда
- в) порядковому номеру
- г) номеру периода

А10. К нерастворимым основаниям относится:

- а) гидроксид натрия
- б) гидроксид меди
- в) гидроксид калия
- г) гидроксид бария

