



**Задание № 9.** Набор молекул – это:

- а.  $N_2, Ne_2$ ;
- б.  $O_2, H_2$ ;
- в.  $F_2, Mg_2$ ;
- г.  $S_2, Mn_2$ .

**Задание № 10.** В уравнении реакции  $H_2 + N_2 \rightarrow NH_3$  коэффициент перед формулой водорода равен:

- а. 0;
- б. 1;
- в. 2;
- г. 3.

**Задание № 11.** Веществу с общей химической формулой  $Э_2O_5$  соответствует название:

- а. Оксид элемента (VI);
- б. Оксид элемента (III);
- в. Оксид элемента (VI);
- г. Оксид элемента (V).

**Задание № 12.** Набор кислородосодержащих кислот – это:

- а.  $HAsO_2, HNO_2, AsH_3$ ;
- б.  $H_2SO_4, HCl, NH_3$ ;
- в.  $HBrO_3, H_3PO_4, H_2CO_3$ ;
- г.  $H_2SeO_3, H_2S, HClO_4$ .

**Задание № 13.** Раствор кислоты после добавления лакмуса окрасится в:

- а. Красный;
- б. Синий;
- в. Оранжевый;
- г. Останется бесцветным.

**Задание № 14.** Массовая доля фосфора в фосфате калия равна:

- а. 5%;
- б. 10%;
- в. 15%;
- г. 20%.

**Задание № 15.** Рассчитайте массу щелочи и воды, необходимых для приготовления 0,5 л раствора гидроксида калия концентрацией 2,5 моль/л.

**Ответы:**

<b>Задание № 1.</b>	
<b>Задание № 2.</b>	
<b>Задание № 3.</b>	
<b>Задание № 4.</b>	
<b>Задание № 5.</b>	
<b>Задание № 6.</b>	
<b>Задание № 7.</b>	
<b>Задание № 8.</b>	
<b>Задание № 9.</b>	
<b>Задание № 10.</b>	
<b>Задание № 11.</b>	
<b>Задание № 12.</b>	
<b>Задание № 13.</b>	
<b>Задание № 14.</b>	
<b>Задание № 15.</b>	

**Желаем успеха!**