Контрольна робота за ІІ семестр з хімії 7 клас

І варіант

1 Вкажіть хімічне явище:

А) утворення сніжинок; б) плавлення скла

в) горіння бензину г) утворення бурульок

2 Вкажіть сполуку в якій валентність Хрому найвища ( Бром виявляє валентність І)

 А) CrO б) CrO3 в) Cr2O3 г) CrBr2

3 Вкажіть правильний запис рівняння реак­ції кальцій оксиду з водою.

А) Са20 + Н20 = 2Са(ОН)2

Б) СаО + Н20 = Са(ОН)2

В) СаО + 2Н20 = Са(ОН)2 + Н2

Г) Са20 + Н20 = СаОН + Н2

4 Яка властивість кисню за звичайної температури.

А) безбарвний газ

Б) блакитна рідина

В) має різкий запах

Г) добре розчиняється у воді

5 Вкажіть назви простих речовин, які можуть утворюватися з атомів Оксигену:

А) азот і озон б) кисень і вода В) кисень і азот Г) кисень і озон

6 Вкажіть масову частку кисню в повітрі:

А) 19% Б) 20% В) 21% Г) 23%

7 Мідь масою 19,2 г прореагувала з киснем. Утворився купруму (ІІ) оксид масою 24г. Вкажіть масу кисню, що прореагував:

 А) 4,8г б) 38,4г в) 43,2г г) 48,8г

8 Вкажіть колір індикатор­а, лакмусу, в розчині продукту взаємодії сульфур (ІV) оксиду з водою.

А) жовтий

Б) червоний

В) синій

Г) безбарвний

9 Виберіть позначення масової частки елемента в речовині:

А) m Б) Ar В) Mr Г) *w*

10 Укажіть формулу складної речовини:

А) H2 Б) Ca В) MgO Г) O2

11 Визначте не розчинну речовину:

А) оцет Б) олія В) сіль Г) цукор

12 Відносну молекулярну масу позначають:

А ) *w* б) Mr в) M г) Ar