**Контрольная работа «Металлы и неметаллы».**

**1. Укажите неметалл с молекулярным типом кристалличе­ской решетки:**

а) кремний; б) иод; в) бор; г) теллур

**2. Какой процесс называют пирометаллургией:**

а) получение металлов из растворов солей,

б) получение металлов при обжиге минералов,

в) получение металлов с помощью электрического тока,

г) получение металлов с помощью бактерий

**3. Какие восстановители используют для восстановления металлов из их оксидов:**

а) СО, Н2, Al б) С, СО2, Н2 в) Mg, СО2, Н2 г) Fe, Zn, Sn

**4. Какие металлы относятся к щелочным:**

а) Na, Mg, Al; б) Ca, Sr, Ba; в) K, Li, Na; г) Be, Mg, Ca

**5. В каком ряду элементов радиус атомов увеличивается:**

а) K, Na, Li; б) Ca, Mg, Be; в) Р, S, Cl; г) F, Сl, Br

**6. Составьте ОВР и определите коэффициент перед восстановителем в уравнении:**

Al + H2SO4 = Al2 (SO4)3 + H2

а) 1, б) 2, в) 3, г) 4

**7. Какой из металлов используется в самолетостроении:**

а) железо, б) магний, в) алюминий, г) серебро

**8. Закончите уравнение и определите сумму всех коэффициентов: Na+H2O = …**

а) 4 б) 5 в) 6 г) 7

**9. Решите задачу.**

Рассчитайте объём газа (н.у.), образующегося при разложении 59,1 г карбоната бария, находящегося в осадке.

а) 4,48л б) 89,6л в) 6, 72л г) 112,3л

**10. Полностью завершенный внешний энергетический уровень имеет элемент:**

а) гелий; б) водород; в) бор; г) фтор

Ответы и фото присылать на почту [chalovamasha@yandex.ru](mailto:chalovamasha@yandex.ru)