

Промежуточная итоговая аттестация по химии в 8 классе
2013 – 2014 учебный год

Вариант – 2

Часть 1.

- A 1 (2б) Общее число электронов в атоме бора равно:
1) 6 2) 2 3) 3 4) 5
- A 2 (2б) Пять электронов во внешнем электронном слое содержится в атоме
1) рубидия 2) хлора 3) бора 4) фосфора
- A 3 (2б) Какое из указанных веществ имеет ковалентную неполярную связь?
1) $BaCl_2$ 2) SO_2 3) NH_3 4) Br_2
- A 4 (2б) В уравнении химической реакции, схема которой
 $H_2S + O_2 \rightarrow H_2O + SO_2$
коэффициент перед формулой кислорода равен
1) 1 2) 2 3) 3 4) 5
- A 5 (2б) Сульфат меди (II) вступает в реакцию ионного обмена с
1) железом 2) серебром
3) хлоридом натрия 4) гидроксидом натрия
- A 6 (2б) С каким из указанных веществ, вступает в реакцию серная кислота?
1) H_2 2) H_2O 3) $NaOH$ 4) N_2O

Часть 2.

- B 1 (2б) Какие из указанных веществ взаимодействуют с раствором карбоната натрия?
1) оксид серы(VI) 2) нитрат натрия
3) водород 4) серная кислота 5) оксид бария
- B 2 (2б) Составьте генетический ряд бария
- B 3 (2б) Установите соответствие между формулой вещества и ее названием
- | Формула вещества | Название |
|------------------|--|
| А) $CaCO_3$ | 1) оксид алюминия 5) гидроксид железа (III) |
| Б) $Fe(OH)_3$ | 2) карбонат кальция 6) сульфат кальция |
| В) Al_2O_3 | 3) серная кислота |
| Г) H_2SO_4 | 4) азотная кислота |

А	Б	В	Г
---	---	---	---

Часть 3.

- C 1 (6 б) Осуществите превращения, дайте названия образовавшимся веществам, определите «X»
 $Cu(NO_3)_2 \rightarrow Cu \rightarrow X \rightarrow Cu(OH)_2$
- C 2 (4б) К 60г раствора с массовой долей нитрата железа (III) 6% добавили избыток раствора гидроксида натрия. Определите массу выпавшего осадка.