

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

Вариант – 1

Часть 1.

- A 1 (26) В атоме серы число электронов во внешнем электронном слое равно
1) 2 2) 3 3) 6 4) 8
- A 2 (26) Заряд ядра атома кремния равен
1) +14 2) + 28 3) +3 4) +4
- A 3(26) В каком веществе ковалентная полярная связь?
1) HCl 2) KCl 3) K₂O 4) O₂
- A 4(26) В уравнении химической реакции, схема которой
 $C_2H_6 + O_2 \rightarrow H_2O + CO_2$
коэффициент перед формулой кислорода равен
1) 9 2) 2 3) 5 4) 7
- A 5(26) При добавлении раствора сульфата калия к раствору нитрата свинца
1) выпадает осадок 2) выделяется газ
3) осадок растворяется 4) изменения не происходят
- A 6(26) С каким из указанных веществ вступает в реакцию оксид бария?
1) H₂ 2) H₂O 3) NaOH 4) Na₂O

Часть 2.

- B 1 (26) Какие из указанных веществ взаимодействуют с раствором гидроксида кальция?
1) оксид углерода (IV) 2) нитрат натрия
3) водород 4) серная кислота 5) оксид бария
- B 2 (46) Составьте генетический ряд фосфора
- B 3 (26) Установите соответствие между формулой вещества и классом

Формула вещества	Класс
1) Na OH	А) кислота
2) Zn(OH) ₂	Б) оксид
3) K ₂ SO ₄	В) соль
4) H ₃ PO ₄	Г) щелочь
5) C ₂ H ₅ -OH	
6) BaO	

А	Б	В	Г
---	---	---	---

Часть 3.

- C 1 (6 б) Осуществите превращения, дайте названия образовавшимся веществам, определите вещество «Х»
 $Fe \rightarrow FeCl_3 \rightarrow X \rightarrow Fe_2O_3$
- C 2 (46) К 136г раствора с массовой долей нитрата серебра 2% добавили избыток раствора хлорида меди (II). Определите массу выпавшего осадка.