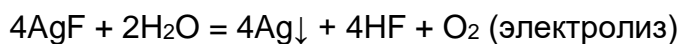
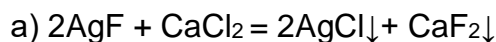


9 класс

Тестовое задание:

1е, 2б, 3б, 4б, 5д, 6е, 7г, 8д, 9е, 10в, 11в, 12г, 13е, 14г, 15д, 16д, 17е, 18е, 19а, 20б

Задача 9-1



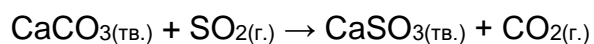
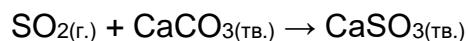
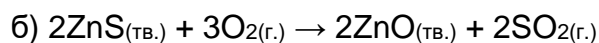
б) Растворится не полностью (только хлорид серебра). $\text{AgCl} + 2\text{NH}_3 = [\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$

в) 2,63 %; 211,8 мл

г) 0,77 г

Задача 9-2

а) X – SO_2 , А – CaO , Б – CaCO_3 , В – CaSO_3



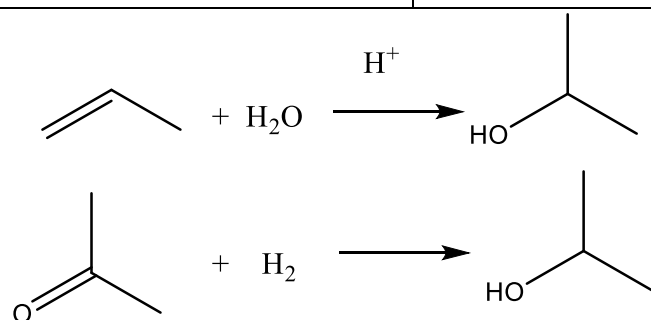
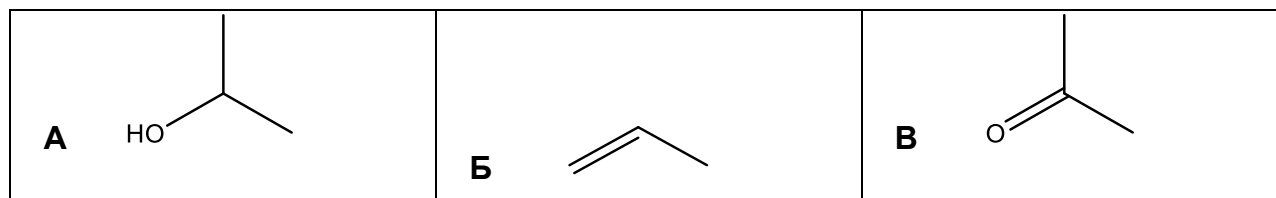
в) X – SO_2 – угловое строение; анион вещества В – SO_3^{2-} – треугольная пирамида.

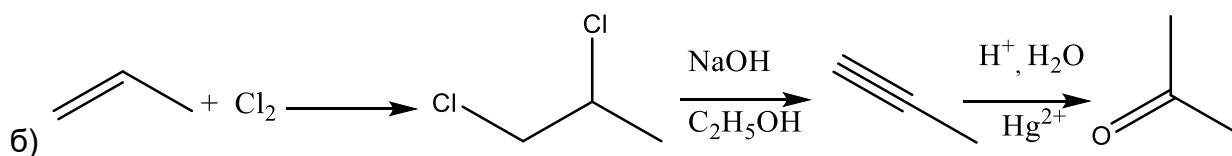


г) Обе частицы полярны.

Задача 9-3

а) Б – C_3H_6

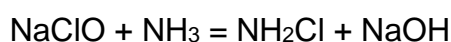




в) Раствор X состоит из смеси хлорида и гипохлорита кальция. Такую смесь обозначают формулой CaOCl_2 и называют хлорной известью.



г) Y – NH_2Cl

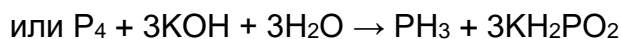
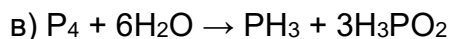
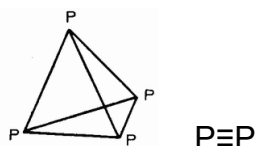


д) 5,79% $3\text{NH}_2\text{Cl} = \text{N}_2 + \text{NH}_4\text{Cl} + \text{HCl}$

Задача 9-4

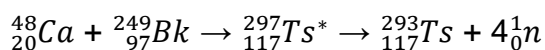
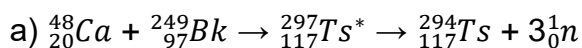


б) P_4 в твердом состоянии, P_2 в газообразном состоянии



г) $E_{\text{св}}(\text{P}-\text{P}) = 269,6 \text{ кДж/моль}$

Задача 9-5



б) 117 электронов, 117 протонов и 177 нейтронов; $[\text{Rn}]5f^{14}6d^{10}7s^27p^5$

в) Вещество было бы сильно радиоактивно, в твердом агрегатном состоянии, преимущественно проявляло бы металлические свойства, температура плавления выше 300°C , следуя тенденции по группе, плотность выше, чем у астата.

г) Окислительные свойства слабые из-за большого радиуса атома; степень окисления +1, вероятно, более устойчива, чем -1, наиболее устойчивые степени окисления +3 и +5; +7 практически невозможна из-за высокой устойчивости 7s уровня.

д) HTs – теннессиноводород, NaTsO – гипотеннессит натрия.

е) α -распад

