Административная контрольная работа по химии II пол. 2024-2025 уч. г.

Контрольно-измерительные материалы. 8 класс „Н"

Контрольная работа «Изменения, происходящие с веществами»

Вариант 2.

Часть А

При выполнении заданий части А выберите один верный ответ.

А1. Явление, в результате которого из одних веществ получаются другие, новые вещества:
1) химические реакции 2) физические реакции
3) физические явления 4) химические уравнения

А2. Вещества, которые образуются в результате реакции:
1) продукты реакции 2) простые вещества
3) сложные вещества 4) исходные вещества

А3. Реакции, в результате которых из одного или нескольких исходных веществ образуется одно сложное вещество:
1) соединения 2) разложения 3) замещения 4) обмена

А4. Реакции, в результате которых два сложных вещества обмениваются своими составными частями:
1) соединения 2) разложения 3) замещения 4) обмена

А5. Реакции, протекающие с поглощением теплоты:
1) горение 2) эндотермические 3) экзотермические 4) плавление

Часть В

При выполнении задания В1 установите соответствие. Из букв, соответствующих правильным ответам, вы получите название химического элемента.

В1. К какому типу химических реакций нужно отнести следующие реакции?

	Уравнение реакции	Реакция соединения	Реакция разложения	Реакция замещения
1	$Mg + 2HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2$	Ц	Ч	Н
2	$2Na + S = Na_2S$	Е	Б	Ю
3	$CaCO_3 = CaO + CO_2\uparrow$	Т	О	К
4	$NO_2 + H_2O + O_2 = HNO_3$	Д	Н	О
5	$2Fe(OH)_3 = Fe_2O_3 + 3H_2O$	Ш	И	Х
6	$AgO + Zn = Ag + ZnO$	Й	В	М

При выполнении задания В2 выберите два правильных ответа.

В2. Реакции обмена:
1) $MnO_2 + 2H_2 \rightarrow Mn + 2H_2O$ 2) $3HNO_3 + Fe(OH)_3 \rightarrow Fe(NO_3)_3 + 3H_2O$
3) $AlCl_3 + 3NaOH = Al(OH)_3\downarrow + 3NaCl$ 4) $Br_2 + 2KI \rightarrow 2KBr + I_2$

Часть С

С1. Расставьте коэффициенты в схемах химических реакций и назовите их типы:
1) $Ca + O_2 = CaO$ 2) $H_2O_2 = H_2O + O_2\uparrow$
3) $Al + HCl = AlCl_3 + H_2$ 4) $Na_2CO_3 + HNO_3 = Na\,NO_3 + H_2O + CO_2\uparrow$

С2. Закончите уравнения следующих реакций, расставьте коэффициенты и назовите их типы: 1) $H_2O + SO_3 =$ 2) $K_2SO_4 + BaCl_2 =$ 3) $Fe + CuSO_4 =$ 4) $HgO =$

С3. Вычислите массу сульфида алюминия, который был получен при взаимодействии алюминия с 16 г серы.