Проверочные работы по темам: «Неметаллы».

9 класс.

Галогены. Закончить уравнения возможных реакций.

Вариант 1

$$H_2 + Br_2 \rightarrow$$

$$Al + Cl_2 \rightarrow$$

$$KCl + I_2 \rightarrow$$

$$MgCl_2 + AgNO_3 \rightarrow$$

$$HCl + NaOH \rightarrow$$

Вариант 2

$$H_2 + Cl_2 \rightarrow$$

$$Ca + Br_2 \rightarrow$$

$$AlBr_3 + Cl_2 \rightarrow$$

$$KI + AgNO_3 \rightarrow$$

$$HCl + KBr \rightarrow$$

Вариант 3

$$H_2 + F_2 \rightarrow$$

$$Na + I_2 \rightarrow$$

$$KI + Br_2 \rightarrow$$

$$NaBr + AgNO_3 \rightarrow$$

$$HI + NaCl \rightarrow$$

Вариант 4

$$H_2 + I_2 \rightarrow$$

$$Al + F_2 \rightarrow$$

$$NaBr + I_2 \rightarrow$$

$$CaBr_2 + AgNO_3 \rightarrow$$

$$HBr + Ca(OH)_2 \rightarrow$$

Галогены. Закончить уравнения возможных реакций.

Вариант 1

$H_2 + F_2 \rightarrow$

$Na + I_2 \rightarrow$

$KI + Br_2 \rightarrow$

$NaBr + AgNO_3 \rightarrow$

$HI + NaCl \rightarrow$

$H_2 + Br_2 \rightarrow$

$Al + Cl_2 \rightarrow$

$KCl + I_2 \rightarrow$

$MgCl_2 + AgNO_3 \rightarrow$

$HCl + NaOH \rightarrow$

Вариант 2

$H_2 + I_2 \rightarrow$

$Al + F_2 \rightarrow$

$NaBr + I_2 \rightarrow$

$CaBr_2 + AgNO_3 \rightarrow$

$HBr + Ca(OH)_2 \rightarrow$

$H_2 + Cl_2 \rightarrow$

$Ca + Br_2 \rightarrow$

$AlBr_3 + Cl_2 \rightarrow$

$KI + AgNO_3 \rightarrow$

$HCl + KBr \rightarrow$

Азотная кислота и её соли.

Вариант 1.

$$HNO_3 + Na_2CO_3 \rightarrow$$

$$HNO_3 + Zn \rightarrow NH_3 + \ldots + \ldots$$

$$AgNO_3 \xrightarrow{t^\circ}$$

$$HNO_3 + Al_2O_3 \rightarrow$$

$$HNO_3 + Ca \rightarrow N_2O + \ldots + \ldots$$

$$Zn(NO_3)_2 \xrightarrow{t^\circ}$$

Вариант 2.

$$HNO_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow$$

$$HNO_3 + Ag \rightarrow NO + \ldots + \ldots$$

$$KNO_3 \xrightarrow{t^\circ}$$

$$HNO_3 + K_2SiO_3 \rightarrow$$

$$HNO_3 + Mg \rightarrow N_2 + \ldots + \ldots$$

$$Hg(NO_3)_2 \xrightarrow{t^\circ}$$

$$HNO_3 + Na_2CO_3 \rightarrow$$

$$HNO_3 + Zn \rightarrow NH_3 + \ldots + \ldots$$

$$AgNO_3 \xrightarrow{t^\circ}$$

$$HNO_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow$$

$$HNO_3 + Ag \rightarrow NO + \ldots + \ldots$$

$$KNO_3 \xrightarrow{t^\circ}$$

$$HNO_3 + Al_2O_3 \rightarrow$$

$$HNO_3 + Ca \rightarrow N_2O + \ldots + \ldots$$

$$Zn(NO_3)_2 \xrightarrow{t^\circ}$$

$$HNO_3 + K_2SiO_3 \rightarrow$$

$$HNO_3 + Mg \rightarrow N_2 + \ldots + \ldots$$

$$Hg(NO_3)_2 \xrightarrow{t^\circ}$$