ТРЕНИНГ по теме «ВАЛЕНТНОСТЬ»

Задания выполняем
письменно в тетради

ТРЕНИНГ

1) Определите валентности элементов в соединениях

а) CF_4, V_2O_5, $ZnCl_2$, CuO, Cu_2O, Mg_3P_2;
б) $CaBr_2$, SO_2, As_2O_5, Al_2S_3, Ba_3P_2, FeO;

в) NO, N_2O_3, SO_3, Na_2S, SF_6, BBr_3;
г) Na_3N, P_2O_5, $BaCl_2$, Mg_3P_2, PbO_2, PbO.

ТРЕНИНГ

2) Составьте формулы веществ по валентностям (если валентность не указана, то она постоянна для данного элемента)

а) $\overset{VI}{Mo}\overset{II}{O}$, $\overset{V}{Sb}O$, MgO, $\overset{II}{Cu}\overset{I}{Cl}$, $\overset{I}{Cu}O$;

б) $\overset{III}{Li}\overset{IV}{N}$, $\overset{V}{S}O$, $\overset{V}{P}O$, $\overset{VII}{Cl}O$, CaO;

в) $\overset{I}{Ba}I$, $\overset{IV}{Mn}O$, AgO, $\overset{II}{Fe}O$, $\overset{III}{P}H$;

г) $\overset{III}{Fe}\overset{I}{Cl}$, $\overset{IV}{S}O$, $\overset{VII}{Mn}O$, $\overset{III}{Al}\overset{VI}{P}$, WO.

ТРЕНИНГ

3) Составьте формулы соединений элементов с постоянными валентностями:

а) алюминия с кислородом

б) лития с кислородом

в) кислорода со фтором

г) цинка с кислородом

д) бора с фтором

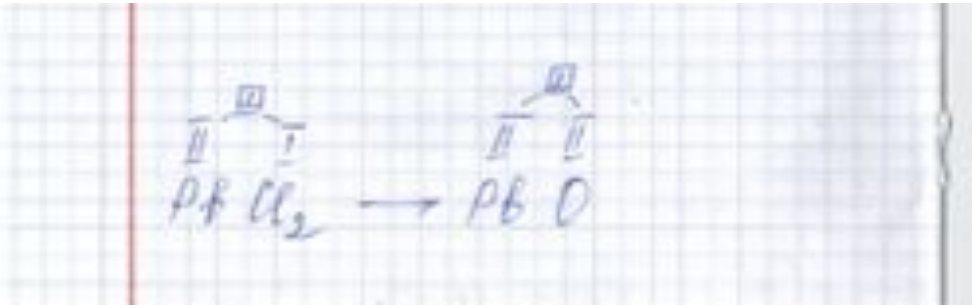
е) цинка с фтором

ТРЕНИНГ

4) Дан ряд формул некоторых элементов с хлором

$$PbCl_2,\ AsCl_3,\ SbCl_5,\ SnCl_4.$$

Определите валентности элементов (хлор в этих соединениях одновалентен), составьте формулы их соединений с кислородом, в которых валентность этих элементов будет такая же, как и в соединениях с хлором.



ТРЕНИНГ

5) Приведен ряд формул некоторых элементов с фтором

$$CuF_2,\ SF_6,\ PF_5,\ SiF_4.$$

Определите валентности элементов и составьте формулы их соединений с кислородом, в которых валентность этих элементов будет такая же, как и в соединениях с фтором.

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

- выучить теорию (по опорному конспекту, § 12 с.74-76)
- знать алгоритмы
- проверить наличие всех работ в тетради

РАБОТУ отправлять не нужно

!!!будет проведен контроль знаний по теме