

Вид флажков для распределения учащихся по группам



Выбрать формулы ковалентной неполярной связи:

$\text{CaF}_2$ ,  $\text{CH}_4$ ,  $\text{Br}_2$ ,  $\text{Mg}$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{Cu}$ ,  $\text{CaBr}_2$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{Cl}_2$ ,  $\text{Ba}$ ,  $\text{S}_2$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{Zn}$ ,  $\text{LiCl}$ ,  
 $\text{Al}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{Na}$ ,  $\text{CaI}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{O}_2$

Запишите механизм (схемы) образования ковалентной неполярной химической связи для формул веществ, взятых из задания (на выбор).

Выбрать формулы ковалентной полярной связи:

$\text{CaF}_2$ ,  $\text{CH}_4$ ,  $\text{Br}_2$ ,  $\text{Mg}$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{Cu}$ ,  $\text{CaBr}_2$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{Cl}_2$ ,  $\text{Ba}$ ,  $\text{S}_2$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{Zn}$ ,  $\text{LiCl}$ ,  
 $\text{Al}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{Na}$ ,  $\text{CaI}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{O}_2$

Запишите механизм (схемы) образования ковалентной полярной химической связи для формул веществ, взятых из задания (на выбор).

Выбрать формулы ионной связи:

$\text{CaF}_2$ ,  $\text{CH}_4$ ,  $\text{Br}_2$ ,  $\text{Mg}$ ,  $\text{BaO}$ ,  $\text{Cu}$ ,  $\text{CaBr}_2$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{Cl}_2$ ,  $\text{Ba}$ ,  $\text{S}_2$ ,  $\text{CuO}$ ,  $\text{Zn}$ ,  $\text{LiCl}$ ,  
 $\text{Al}$ ,  $\text{SO}_2$ ,  $\text{CaO}$ ,  $\text{Na}$ ,  $\text{CaI}_2$ ,  $\text{SO}_3$ ,  $\text{O}_2$

Запишите механизм (схемы) образования ионной химической связи для формул веществ, взятых из задания (на выбор).

Выбрать формулы металлической связи:

CaF<sub>2</sub>, CH<sub>4</sub>, Br<sub>2</sub>, Mg, BaO, Cu, CaBr<sub>2</sub>, NH<sub>3</sub>, Cl<sub>2</sub>, Ba, S<sub>2</sub>, CuO, Zn, LiCl, Al, SO<sub>2</sub>, CaO, Na, CaI<sub>2</sub>, SO<sub>3</sub>, O<sub>2</sub>

Запишите механизм (схемы) образования металлической химической связи для формул веществ, взятых из задания (на выбор).

*Приложение 3*

Найдите «лишнее» и объясните почему:

- . Na, K, Li, C
- . H<sub>2</sub>O, O<sub>2</sub>, N<sub>2</sub>, Cl<sub>2</sub>
- . MgO, CO<sub>2</sub>, Na<sub>2</sub>O, Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>
- . HCl, N<sub>2</sub>, HBr, HI
- . H<sub>2</sub>O, Br<sub>2</sub>, CO<sub>2</sub>, MgO
- . H<sub>2</sub>S, NaBr, CuO, KCl

*Приложение 4*

CH<sub>4</sub>  
Na<sub>2</sub>O  
HCl  
MgO  
H<sub>2</sub>O  
Cl<sub>2</sub>  
CO<sub>2</sub>  
Mg  
OF<sub>2</sub>  
BaS  
N<sub>2</sub>  
P<sub>4</sub>  
Au  
H<sub>2</sub>S  
KCl  
O<sub>2</sub>  
Na<sub>2</sub>S  
NH<sub>3</sub>  
BaF<sub>2</sub>  
LiCl  
O<sub>3</sub>  
SO<sub>3</sub>

$\text{CCl}_4$   
 $\text{F}_2$

*Приложение 5*

Определить химическую связь каждого вещества:

$\text{BaCl}_2$ ,  $\text{NH}_3$ ,  $\text{O}_2$ ,  $\text{Cl}_2$ ,  $\text{NaCl}$ ,  $\text{N}_2$ ,  $\text{HCl}$ ,  $\text{Br}_2$ ,  $\text{I}_2$ ,  $\text{H}_2\text{O}$ ,  $\text{CO}_2$ ,  $\text{KBr}$ ,  $\text{CaF}_2$ .