CHEMIA 1L

**Dla uczniów, którzy będą poprawiać sprawdzian** z WIĄZAN CHEMICZNYCH i **dla tych, którzy nie pisali sprawdzianu** przesyłam zadania do ćwiczeń.

Zad. 1. Na podstawie elektroujemności określ rodzaj wiązania w następujących cząsteczkach: (4p.)

 K2S, CO, O2 , BaCl2

Zad. 2. Przedstaw sposób tworzenia wiązania chemicznego w substancjach o podanych wzorach sumarycznych. Narysuj także dla nich wzory elektronowe kreskowe i zaznacz pary niewiążące elektronów:

1. HCl
2. NH3

Zad.3. W podanych cząsteczkach wskaż bieguny:

 HCl, H2O

Zad.4. Z podanego zbioru związków wybierz wzory tych, które są związkami jonowymi:

 LiH, BCl3, CaCl2, K2O, O2

Zad.5. Napisz, w jaki sposób powstaje jon **Ca2+** i podaj jego budowę (p, e, n) oraz konfigurację.

Zad.6. Z podanego zbioru jonów wypisz (lub podkreśl) symbole tych jonów, które mają konfigurację elektronową kryptonu:

 Br - , Sr 2+, I - , K +, Rb + , Cs + , Zn2+

Zad.7. Oceń, czy zdanie jest prawdziwe (P) czy fałszywe (F). Podkreśl właściwą odpowiedź : (6p.)

1. Promień anionu jest większy niż promień atomu w stanie obojętnym .. …… ;
2. Każdy pierwiastek tworząc cząsteczkę dąży do uzyskania trwałej konfiguracji najbliższego mu gazu szlachetnego. Jest to treść reguły oktetu i dubletu…… ;
3. Największą elektroujemność mają pierwiastki o charakterze metalicznym ……. ;
4. W wiązaniu kowalencyjnym atomy tworzą wspólne pary elektronowe………… ;
5. Wiązanie donorowo – akceptorowe to inaczej wiązanie kowalencyjne …….. ;
6. Dipol to cząsteczka dwubiegunowa ……… ;

Zad.8. Jeśli cząsteczka ma bardzo niską (często o ujemnej wartości ) temperaturę topnienia, jest izolatorem, nie rozpuszcza się w wodzie, to ma : budowę jonową, kowalencyjną spolaryzowaną czy kowalencyjną (niespolaryzowaną). Podkreśl właściwą odpowiedź.

UWAGA! Nie zapominajcie o wiązaniach sigma i pi ,parach wiążących i niewiążących – zad. Nr 8 ze str.79 podręcznika.

Nie zapominajcie o zadaniach z podręcznika ze str. 158 – 161

**DLA WSZYSTKICH:**

Proszę przeczytać z podręcznika do chemii z działu Stechiometria temat: „Skład ilościowy związku chemicznego” (jako powtórzenie ze Szkoły Podstawowej) oraz rozwiązać zadania:

1 str.84, 6 str. 161 , 7 str.161 oraz zadanie o treści: Oblicz, która z rud żelaza zawiera najwięcej żelaza ( trzeba obliczyć skład procentowy Fe w podanych związkach): magnetyt Fe3O4, hematyt Fe2O3, piryt FeS2 , syderyt FeCO3.

Proszę przesłać rozwiązania zadań dla wszystkich na adres mailowy: stateke@op.pl do 25 marca br.

CHEMIA 1S

**Dla uczniów, którzy będą poprawiać sprawdzian** z WIĄZAN CHEMICZNYCH i **dla tych, którzy nie pisali sprawdzianu** przesyłam zadania do ćwiczeń.

Zad. 1. Na podstawie elektroujemności określ rodzaj wiązania w następujących cząsteczkach: (4p.)

 K2S, CO, O2 , BaCl2

Zad. 2. Przedstaw sposób tworzenia wiązania chemicznego w substancjach o podanych wzorach sumarycznych. Narysuj także dla nich wzory elektronowe kreskowe i zaznacz pary niewiążące elektronów:

1. HCl
2. NH3

Zad.3. W podanych cząsteczkach wskaż bieguny:

 HCl, H2O

Zad.4. Z podanego zbioru związków wybierz wzory tych, które są związkami jonowymi:

 LiH, BCl3, CaCl2, K2O, O2

Zad.5. Napisz, w jaki sposób powstaje jon **Ca2+** i podaj jego budowę (p, e, n) oraz konfigurację.

Zad.6. Z podanego zbioru jonów wypisz (lub podkreśl) symbole tych jonów, które mają konfigurację elektronową kryptonu:

 Br - , Sr 2+, I - , K +, Rb + , Cs + , Zn2+

Zad.7. Oceń, czy zdanie jest prawdziwe (P) czy fałszywe (F). Podkreśl właściwą odpowiedź : (6p.)

1. Promień anionu jest większy niż promień atomu w stanie obojętnym .. …… ;
2. Każdy pierwiastek tworząc cząsteczkę dąży do uzyskania trwałej konfiguracji najbliższego mu gazu szlachetnego. Jest to treść reguły oktetu i dubletu…… ;
3. Największą elektroujemność mają pierwiastki o charakterze metalicznym ……. ;
4. W wiązaniu kowalencyjnym atomy tworzą wspólne pary elektronowe………… ;
5. Wiązanie donorowo – akceptorowe to inaczej wiązanie kowalencyjne …….. ;
6. Dipol to cząsteczka dwubiegunowa ……… ;

Zad.8. Jeśli cząsteczka ma bardzo niską (często o ujemnej wartości ) temperaturę topnienia, jest izolatorem, nie rozpuszcza się w wodzie, to ma : budowę jonową, kowalencyjną spolaryzowaną czy kowalencyjną (niespolaryzowaną). Podkreśl właściwą odpowiedź.

UWAGA! Nie zapominajcie o wiązaniach sigma i pi ,parach wiążących i niewiążących – zad. Nr 8 ze str.79 podręcznika.

Nie zapominajcie o zadaniach z podręcznika ze str. 158 – 161

**DLA WSZYSTKICH:**

Proszę przeczytać z podręcznika do chemii z działu Stechiometria temat: „Skład ilościowy związku chemicznego” (jako powtórzenie ze Szkoły Podstawowej) oraz rozwiązać zadania:

1 str.84, 6 str. 161 , 7 str.161 oraz zadanie o treści: Oblicz, która z rud żelaza zawiera najwięcej żelaza ( trzeba obliczyć skład procentowy Fe w podanych związkach): magnetyt Fe3O4, hematyt Fe2O3, piryt FeS2 , syderyt FeCO3.

Proszę przesłać rozwiązania zadań dla wszystkich na adres mailowy: stateke@op.pl do 26 marca br.

CHEMIA 1I (Technikum po SP)

**Dla uczniów, którzy będą poprawiać sprawdzian** z WIĄZAN CHEMICZNYCH i **dla tych, którzy nie pisali sprawdzianu** przesyłam zadania do ćwiczeń.

Zad. 1. Na podstawie elektroujemności określ rodzaj wiązania w następujących cząsteczkach: (4p.)

 K2S, CO, O2 , BaCl2

Zad. 2. Przedstaw sposób tworzenia wiązania chemicznego w substancjach o podanych wzorach sumarycznych. Narysuj także dla nich wzory elektronowe kreskowe i zaznacz pary niewiążące elektronów:

1. HCl
2. NH3

Zad.3. W podanych cząsteczkach wskaż bieguny:

 HCl, H2O

Zad.4. Z podanego zbioru związków wybierz wzory tych, które są związkami jonowymi:

 LiH, BCl3, CaCl2, K2O, O2

Zad.5. Napisz, w jaki sposób powstaje jon **Ca2+** i podaj jego budowę (p, e, n) oraz konfigurację.

Zad.6. Z podanego zbioru jonów wypisz (lub podkreśl) symbole tych jonów, które mają konfigurację elektronową kryptonu:

 Br - , Sr 2+, I - , K +, Rb + , Cs + , Zn2+

Zad.7. Oceń, czy zdanie jest prawdziwe (P) czy fałszywe (F). Podkreśl właściwą odpowiedź : (6p.)

1. Promień anionu jest większy niż promień atomu w stanie obojętnym .. …… ;
2. Każdy pierwiastek tworząc cząsteczkę dąży do uzyskania trwałej konfiguracji najbliższego mu gazu szlachetnego. Jest to treść reguły oktetu i dubletu…… ;
3. Największą elektroujemność mają pierwiastki o charakterze metalicznym ……. ;
4. W wiązaniu kowalencyjnym atomy tworzą wspólne pary elektronowe………… ;
5. Wiązanie donorowo – akceptorowe to inaczej wiązanie kowalencyjne …….. ;
6. Dipol to cząsteczka dwubiegunowa ……… ;

Zad.8. Jeśli cząsteczka ma bardzo niską (często o ujemnej wartości ) temperaturę topnienia, jest izolatorem, nie rozpuszcza się w wodzie, to ma : budowę jonową, kowalencyjną spolaryzowaną czy kowalencyjną (niespolaryzowaną). Podkreśl właściwą odpowiedź.

UWAGA! Nie zapominajcie o wiązaniach sigma i pi ,parach wiążących i niewiążących – zad. Nr 8 ze str.79 podręcznika.

Nie zapominajcie o zadaniach z podręcznika ze str. 158 – 161

**DLA WSZYSTKICH:**

Proszę przeczytać z podręcznika do chemii z działu Stechiometria temat: „Skład ilościowy związku chemicznego” (jako powtórzenie ze Szkoły Podstawowej) oraz rozwiązać zadania:

1 str.84, 6 str. 161 , 7 str.161 oraz zadanie o treści: Oblicz, która z rud żelaza zawiera najwięcej żelaza ( trzeba obliczyć skład procentowy Fe w podanych związkach): magnetyt Fe3O4, hematyt Fe2O3, piryt FeS2 , syderyt FeCO3.

Proszę przesłać rozwiązania zadań dla wszystkich na adres mailowy: stateke@op.pl do 26 marca br.