Sprawdzian: Wiązania chemiczne i równania reakcji – grupa A

KARTA 5/6

25 minut · 18 pkt

Imię i nazwisko: Data: Wynik: ..... / 18 pkt

1 **Napisz wzory tlenków.** ___ / 2 pkt

1. tlenek potasu: _____
2. tlenek żelaza(III): _____

2 **Przyporządkuj substancje do rodzaju wiązania (elektroujemność: N 3,0; O 3,5; H 2,1; Cl 3,0; K 0,8).** ___ / 3 pkt

O_2 NH_3 KCl

kowalencyjne niespolaryzowane	kowalencyjne spolaryzowane	jonowe

3 **Uzgodnij równania reakcji (wpisz współczynniki).** ___ / 2 pkt

1. _____ Al + _____ Cl_2 → _____ $AlCl_3$
2. N_2 + _____ H_2 → _____ NH_3

4 **a) Zapisz i uzgodnij równanie reakcji spalania cynku w tlenie (produkt – tlenek cynku ZnO). b) Z 13 g cynku otrzymano 16,2 g tlenku cynku. Oblicz, ile gramów tlenu przereagowało.** ___ / 3 pkt

5 **Narysuj wzory strukturalne cząsteczek HCl i CH_4.** ___ / 2 pkt

6 **Określ wartościowość azotu w NO_2 i fosforu w P_2O_5. Podaj nazwy tych tlenków.** ___ / 2 pkt

7 **Wskaż jony, z których jest zbudowany tlenek magnezu MgO. Podaj ich wzory z ładunkami i określ, który jest kationem, a który anionem.** ___ / 3 pkt

8 **Azot ma względem wodoru wartościowość III. Wskaż wzór związku azotu z wodorem.** ___ / 1 pkt

A. N_3H **B.** NH_4 **C.** NH_2 **D.** NH_3

Sprawdzian: Wiązania chemiczne i równania reakcji – grupa B

KARTA 6/6

25 minut · 18 pkt

Imię i nazwisko: Data: Wynik: ..... / 18 pkt

1 **Napisz wzory tlenków.** ___ / 2 pkt

1. tlenek litu: _____
2. tlenek fosforu(III): _____

2 **Przyporządkuj substancje do rodzaju wiązania (elektroujemność: H 2,1; Cl 3,0; Na 0,9).** ___ / 3 pkt

H_2 HCl NaCl

kowalencyjne niespolaryzowane	kowalencyjne spolaryzowane	jonowe

3 **Uzgodnij równania reakcji (wpisz współczynniki).** ___ / 2 pkt

1. _____ Fe + _____ $Cl_2 \rightarrow$ _____ $FeCl_3$
2. _____ $CO + O_2 \rightarrow$ _____ CO_2

4 **a) Zapisz i uzgodnij równanie reakcji spalania miedzi w tlenie (produkt – tlenek miedzi(II) CuO). b) Z 32 g miedzi otrzymano 40 g tlenku miedzi(II). Oblicz, ile gramów tlenu przereagowało.** ___ / 3 pkt

5 **Narysuj wzory strukturalne cząsteczek Cl_2 i NH_3.** ___ / 2 pkt

6 **Określ wartościowość węgla w CO_2 i chloru w Cl_2O_7. Podaj nazwy tych tlenków.** ___ / 2 pkt

7 **Wskaż jony, z których jest zbudowany siarczek sodu Na_2S. Podaj ich wzory z ładunkami i określ, który jest kationem, a który anionem.** ___ / 3 pkt

8 **Siarka ma względem wodoru wartościowość II. Wskaż wzór związku siarki z wodorem.** ___ / 1 pkt

A. HS_2 **B.** H_2S **C.** HS **D.** H_2S_3

Podgląd • Pierwsza Ławka

CO JESZCZE JEST W ŚRODKU

Sprawdzian: Wiązania chemiczne i równania reakcji – grupy A i B z kluczem, chemia, klasa 7

Podgląd pokazał 2 z 4 stron. Pełna wersja: 4 stron A4, PDF do druku i DOCX do edycji.

- Grupa A – 8 zadań, 18 pkt, miejsce na odpowiedzi i rozwiązania
- Grupa B – te same typy zadań i ta sama punktacja, inne liczby i przykłady
- Klucz odpowiedzi do obu grup z rozwiązaniami i zasadami przyznawania punktów Plik PDF jest gotowy do druku, a DOCX można edytować w Wordzie (np. zmienić liczby, dodać nazwę szkoły)

Kup pełną wersję – plik od razu na e-mail

pierwszalawka.pl/material/chemia-klasa-7-dzial-04-wiazania-chemiczne-i-rownania-reakcji-sprawdzian