Sprawdzian: Powietrze i reakcje chemiczne – grupa A



KARTA 5/6

25 minut · 17 pkt

Imię i nazwisko: Data: Wynik: ..... / 17 pkt

1 Uzupełnij zdania. ___ / 2 pkt

1. Gaz stanowiący ok. 78% objętości powietrza to _____.
2. Gaz, który podtrzymuje spalanie, to _____.

2 Przyporządkuj procesy. ___ / 3 pkt

spalanie gazu ziemnego fotosynteza spalanie siarki

reakcje egzotermiczne	reakcje endotermiczne

3 Oceń prawdziwość zdań. ___ / 3 pkt

1. Reakcja egzotermiczna pobiera energię z otoczenia.	P	F
2. Gazy szlachetne są bezbarwne.	P	F
3. Azot podtrzymuje spalanie.	P	F

4 Wskaż, jaką rolę pełni tlenek manganu(IV) w reakcji $2\,KClO_3 \xrightarrow{MnO_2} 2\,KCl + 3\,O_2$. ___ / 1 pkt

A. katalizator **B.** substrat **C.** produkt **D.** rozpuszczalnik

5 Uzupełnij równania reakcji. ___ / 2 pkt

1. $CH_4 + 2\,O_2 \rightarrow CO_2 + 2$ _____ 2. _____ $Ca + O_2 \rightarrow$ _____ CaO

6 Opisz, jak otrzymać w pracowni tlenek węgla(IV) z marmuru i jak go wykryć (odczynniki, obserwacja, wniosek). ___ / 3 pkt

7 Na podstawie tekstu podaj dwa źródła smogu, jeden jego skutek dla zdrowia i jeden sposób ograniczania. ___ / 3 pkt

Smog powstaje zimą przy bezwietrznej pogodzie z pyłów i gazów z kominów domów ogrzewanych węglem lub drewnem oraz ze spalin samochodów. Wdychany pył podrażnia drogi oddechowe i może powodować choroby płuc i serca. Smog ogranicza wymiana starych pieców na ogrzewanie gazowe lub pompy ciepła oraz korzystanie z komunikacji publicznej.

PIERWSZA ŁAWKA

Sprawdzian: Powietrze i reakcje chemiczne – grupa B

KARTA 6/6

25 minut · 17 pkt

Imię i nazwisko: Data: Wynik: ..... / 17 pkt

1 Uzupełnij zdania. ___ / 2 pkt

1. Gaz stanowiący ok. 21% objętości powietrza to _____.
2. Gaz, który powstaje podczas spalania węgla i mętni wodę wapienną, to _____.

2 Przyporządkuj procesy. ___ / 3 pkt

spalanie wodoru rozkład tlenku srebra(I) podczas ogrzewania spalanie benzyny

reakcje egzotermiczne	reakcje endotermiczne

3 Oceń prawdziwość zdań. ___ / 3 pkt

1. Spalanie węgla jest reakcją egzotermiczną.	P	F
2. Gazy szlachetne łatwo reagują z tlenem.	P	F
3. Tlenek węgla(IV) podtrzymuje spalanie.	P	F

4 Surowy ziemniak w wodzie utlenionej powoduje szybkie wydzielanie tlenu; po reakcji można go użyć ponownie. Wskaż rolę substancji zawartej w ziemniaku. ___ / 1 pkt

A. produkt **B.** rozpuszczalnik **C.** katalizator **D.** substrat

5 Uzupełnij równania reakcji. ___ / 2 pkt

1. $2\ CO + O_2 \rightarrow 2\ $ _____

2. _____ $Zn + O_2 \rightarrow$ _____ ZnO

6 Opisz, jak otrzymać w pracowni tlen z wody utlenionej i jak go wykryć (odczynniki, obserwacja, wniosek). ___ / 3 pkt

7 Na podstawie tekstu podaj dwa źródła kwaśnych opadów, jeden ich skutek i jeden sposób ograniczania. ___ / 3 pkt

Podczas spalania węgla zawierającego siarkę powstaje tlenek siarki(IV), a w silnikach samochodów – tlenki azotu. Gazy te tworzą z wodą w atmosferze kwasy, które spadają z deszczem. Kwaśne opady zakwaszają glebę i jeziora, uszkadzają liście drzew i niszczą elewacje budynków. Ogranicza je odsiarczanie spalin w elektrowniach i katalizatory w samochodach.

Podgląd • Pierwsza Ławka

CO JESZCZE JEST W ŚRODKU

Sprawdzian: Powietrze i reakcje chemiczne – grupy A i B z kluczem, chemia, klasa 7

Podgląd pokazał 2 z 3 stron. Pełna wersja: 3 stron A4, PDF do druku i DOCX do edycji.

- Grupa A – 7 zadań, 17 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-02-powietrze-i-reakcje-chemiczne-sprawdzian