Fiszki – Związki nieorganiczne, metale i niemetale, ochrona środowiska

Chemia PR · matura 2027 · rozdział 6 · 57 fiszek

1. Wydrukuj dwustronnie (obracanie względem **długiej krawędzi**, bez skalowania – „rzeczywisty rozmiar"). Strony z pytaniami są nieparzyste, z odpowiedziami – parzyste.
2. Utnij po liniach przerywanych – fiszka ma 95 × 69 mm. Możesz ją złożyć na pół i skleić albo włożyć do koszulki.
3. Przeczytaj pytanie, **odpowiedz na głos albo napisz na kartce**, dopiero potem odwróć fiszkę.
4. Fiszki, które znasz, odkładasz do „pudełka 2" i wracasz do nich po 2–3 dniach; te, których nie znasz – zostają w „pudełku 1" i wracasz do nich codziennie.
5. Fiszki uzupełniają notatkę z tego samego rozdziału – jeśli odpowiedź jest dla Ciebie niejasna, wróć do notatki.

Oryginalne opracowanie przygotowane dla ucznia (podstawa programowa 2024). Nie jest materiałem CKE. Do użytku własnego ucznia.

Podgląd • Pierwsza Ławka

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 1/57

Podaj nazwę i typ soli o wzorze Ca(OH)Cl.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 2/57

Jak nazywa się NaH_2PO_4?

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 3/57

Podaj nazwę $CoCl_2 \cdot 6H_2O$.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 4/57

Podaj wzór chlorku dihydroksoglinu.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 5/57

Do jakiej grupy związków należy CaH_2 i jaki jest stopień utlenienia wodoru?

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 6/57

Dlaczego nie można mówić „cząsteczka NaCl”?

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 7/57

Jaki charakter chemiczny ma ZnO i jak to wykazać?

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 8/57

Podaj charakter chemiczny CO, MgO i Cl_2O_7 (w tej kolejności).

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 2/57 · ODPOWIEDŹ

Diwodorofosforan(V) sodu (dwuwodorosól).

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 1/57 · ODPOWIEDŹ

Chlorek hydroksowapnia – hydroksosól.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 4/57 · ODPOWIEDŹ

$Al(OH)_2Cl$.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 3/57 · ODPOWIEDŹ

Chlorek kobaltu(II)–woda (1/6); hydrat.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 6/57 · ODPOWIEDŹ

NaCl jest związkiem jonowym zbudowanym z jonów Na^+ i Cl^-, nie z cząsteczek.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 5/57 · ODPOWIEDŹ

Do wodorków (jonowy); wodór ma stopień utlenienia –I.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 8/57 · ODPOWIEDŹ

CO – obojętny, MgO – zasadowy, Cl_2O_7 – kwasowy.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 7/57 · ODPOWIEDŹ

Amfoteryczny; reaguje zarówno z kwasem, jak i z nadmiarem mocnej zasady (dwie probówki).

PIERWSZA ŁAWKA

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 9/57

Zapisz jonowo reakcję ZnO z nadmiarem wodnego roztworu NaOH (powstaje jon tetrahydroksocynkanowy).

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 10/57

Zapisz jonowo reakcję ZnO z kwasem solnym.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 11/57

Podaj trzy metody otrzymania tlenku magnezu, każdą jednym równaniem.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 12/57

Jaki odczyn ma roztwór po reakcji wodorku litu z wodą i dlaczego?

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 13/57

Dlaczego zapis $NH_3 + H_2O \rightarrow NH_4OH$ nie jest uznawany?

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 14/57

Który kwas jest najsłabszy wśród HF, HCl, HBr, HI?

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 15/57

Jaki charakter chemiczny ma CH_4?

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 16/57

Zapisz jonowo reakcję $Al(OH)_3$ z nadmiarem zasady (hydroksokompleks glinu).

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 17/57

Zapisz jonowo reakcję $Cr(OH)_3$ z nadmiarem NaOH (jon heksahydroksochromianowy(III)).

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 18/57

Który z kwasów: HCl, rozcieńczony H_2SO_4, HNO_3 jest utleniający?

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 19/57

Zapisz jonowo reakcję cynku z kwasem solnym.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 20/57

Jak zapisać reakcję FeS z kwasem solnym w formie jonowej skróconej?

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 21/57

Jak przebiega reakcja jonu amonowego z mocną zasadą? Zapisz jonowo.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 22/57

Jak wyjaśnić połysk i przewodnictwo metali?

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 23/57

Napisz równanie reakcji sodu z wodą.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 24/57

Napisz równanie reakcji wapnia z wodą.

PIERWSZA ŁAWKA

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 34/57 · ODPOWIEDŹ

Do Cr^{3+}; 6 elektronów ($Cr_2O_7^{2-} + 14H^+ + 6e^- \rightarrow 2Cr^{3+} + 7H_2O$).

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 33/57 · ODPOWIEDŹ

Kwasowe: 5 elektronów (do Mn^{2+}); obojętne: 3 (do MnO_2).

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 36/57 · ODPOWIEDŹ

$Zn + 2HCl \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 35/57 · ODPOWIEDŹ

CrO_4^{2-} żółta, $Cr_2O_7^{2-}$ pomarańczowa.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 38/57 · ODPOWIEDŹ

$MnO_2 + 4HCl \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O$

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 37/57 · ODPOWIEDŹ

Rozkład H_2O_2 (katalizator MnO_2) oraz ogrzewanie $KMnO_4$.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 40/57 · ODPOWIEDŹ

$2Fe + 3Cl_2 \rightarrow 2FeCl_3$; $Fe + S \rightarrow FeS$.

CHEMIA · ROZDZ. 6 · 39/57 · ODPOWIEDŹ

W naczyniu ustawionym wylotem do góry (gaz cięższy od powietrza).

PIERWSZA ŁAWKA

CO JESZCZE JEST W ŚRODKU

Fiszki do matury z chemii (poziom rozszerzony) – rozdział 6: Związki nieorganiczne, metale i niemetale, ochrona środowiska, do wycięcia

Podgląd pokazał 6 z 17 stron. Pełna wersja: 17 stron A4, PDF do druku.

- 57 fiszek do druku i wycięcia z chemii na poziomie rozszerzonym – rozdział 6: Związki nieorganiczne, metale i niemetale, ochrona środowiska.
- Dla ucznia przed maturą 2027.
- Pytanie na jednej stronie, odpowiedź na drugiej (druk dwustronny).
- Zakres: VII.
- Systematyka związków nieorganicznych; X.
- Metale, niemetale i ich związki; XI.
- Chemia nieorganiczna w życiu codziennym (skały, woda, gips, nawozy); XXII.
- Chemia w ochronie środowiska (podstawa programowa, zakres rozszerzony).
- Tematy: Klasyfikacja i nazwy, Charakter tlenków, Wodorki, wodorotlenki i kwasy, Metale: właściwości i reakcje, Glin i kwas azotowy(V), Redoks: manganian(VII) i dichromian(VI), Gazy
- Fiszki mają jednoznaczne odpowiedzi, pytają o pojęcia, procesy, porównania i o to, czego wymaga klucz CKE, oraz o typowe pułapki z matury.
- Do nauki systemem pudełek (instrukcja na pierwszej stronie).
- PDF do druku: fiszki mają 95 × 69 mm, drukuje się je dwustronnie (obrót względem długiej krawędzi) i wycina po liniach przerywanych; pierwsza strona to instrukcja.
- Uzupełniają notatkę z tego samego rozdziału i zbiór zadań maturalnych z chemii.
- Zakres zgodny z podstawą programową w zakresie rozszerzonym (Dz.U.

Kup pełną wersję – plik od razu na e-mail

pierwszalawka.pl/material/chemia-matura-fiszki-rozdzial-06-chemia-nieorganiczna