



Projekt „Zdana matura – możliwość dalszego rozwoju zawodowego i lepszej przyszłości”
współfinansowany ze środków Unii Europejskiej w ramach Europejskiego Funduszu Społecznego

ZESTAW III

Zadanie 1. Oblicz, ile gramów stałego chlorku magnezu potrzeba do przygotowania 250 cm³ roztworu o stężeniu 0,35 mol/dm³.

Zadanie 2. Oblicz, ile gramów stałego azotanu (V) potasu potrzeba do sporządzenia 525 g roztworu nasyconego w temperaturze 40°C. Dane o rozpuszczalności odczytaj z wykresu rozpuszczalności.

Zadanie 3. Zmieszano 150 cm³ 0,2 – molowego roztworu wodorotlenku sodu o gęstości 1,05 g/cm³ i 350 g wody. Oblicz stężenie procentowe tak otrzymanego roztworu.

Zadanie 4. Przygotowano roztwór zawierający 24,5g soli w 100g wody. Oblicz stężenie procentowe tego roztworu.

Zadanie 5. Zapisz cząsteczkowe, jonowe i jonowe skrócone równania reakcji, zachodzących w roztworze wodnym:

- Wytrącania chlorku srebra (I)
- Wytrącania wodorotlenku glinu
- Zobojętniania kwasu azotowego (V) zasadą wapniową

ZESTAW IV

Zadanie 1. Oblicz, ile gramów stałego chlorku baru potrzeba do przygotowania 350 cm³ roztworu o stężeniu 0,25 mol/dm³.

Zadanie 2. Oblicz, ile gramów stałego azotanu (V) ołowiu (II) potrzeba do sporządzenia 245 g roztworu nasyconego w temperaturze 90°C. Dane o rozpuszczalności odczytaj z wykresu rozpuszczalności.

Zadanie 3. Zmieszano 300 cm³ 0,4 – molowego roztworu siarczanu (IV) sodu o gęstości 1,08 g/cm³ i 400 g wody. Oblicz stężenie procentowe tak otrzymanego roztworu.

Zadanie 4. Przygotowano roztwór zawierający 24,5g soli w 100g wody. Oblicz stężenie procentowe tego roztworu.

Zadanie 5. Zapisz cząsteczkowe, jonowe i jonowe skrócone równania reakcji, zachodzących w roztworze wodnym:

- Wytrącania fosforanu (V) ołowiu (II)
- Wytrącania wodorotlenku glinu
- Zobojętniania kwasu solnego zasadą wapniową

Anna Dojnu Kowicka





Projekt „Zdana matura – możliwość dalszego rozwoju zawodowego i lepszej przyszłości”
współfinansowany ze środków Unii Europejskiej w ramach Europejskiego Funduszu Społecznego

UZUPEŁNIAJĄCE LICEUM OGÓLNOKSZTAŁCĄCE DLA DOROSŁYCH „MENTOR” W JAŚWILACH
CHEMIA - ZESTAWY PRAC KONTROLNYCH – III SEMESTR 2011/2012

ZESTAW I

Zadanie 1. Oblicz, ile gramów stałego siarczanu (VI) potasu potrzeba do przygotowania 350 cm³ roztworu o stężeniu 0,25 mol/dm³.

Zadanie 2. Oblicz, ile gramów stałego azotanu (V) ołowiu (II) potrzeba do sporządzenia 245 g roztworu nasyconego w temperaturze 90°C. Dane o rozpuszczalności odczytaj z wykresu rozpuszczalności.

Zadanie 3. Zmieszano 150 cm³ 0,2 – molowego roztworu wodorotlenku sodu o gęstości 1,05 g/cm³ i 350 g wody. Oblicz stężenie procentowe tak otrzymanego roztworu.

Zadanie 4. Przygotowano roztwór zawierający 24,5g soli w 100g wody. Oblicz stężenie procentowe tego roztworu.

Zadanie 5. Zapisz cząsteczkowe, jonowe i jonowe skrócone równania reakcji, zachodzących w roztworze wodnym:

- Wytrącania siarczku żelaza (III)
- Wytrącania wodorotlenku miedzi (II)
- Zobojętniania kwasu fosforowego (V) zasadą sodową

ZESTAW II

Zadanie 1. Oblicz, ile gramów stałego węglanu sodu potrzeba do przygotowania 450 cm³ roztworu o stężeniu 0,15 mol/dm³.

Zadanie 2. Oblicz, ile gramów stałego jodku potasu potrzeba do sporządzenia 525 g roztworu nasyconego w temperaturze 40°C. Dane o rozpuszczalności odczytaj z wykresu rozpuszczalności.

Zadanie 3. Zmieszano 300 cm³ 0,4 – molowego roztworu siarczanu (IV) sodu o gęstości 1,08 g/cm³ i 400 g wody. Oblicz stężenie procentowe tak otrzymanego roztworu.

Zadanie 4. Przygotowano roztwór zawierający 24,5g soli w 100g wody. Oblicz stężenie procentowe tego roztworu.

Zadanie 5. Zapisz cząsteczkowe, jonowe i jonowe skrócone równania reakcji, zachodzących w roztworze wodnym:

- Wytrącania siarczanu (VI) baru
- Wytrącania wodorotlenku żelaza (III)
- Zobojętniania kwasu fosforowego (V) zasadą sodową

