

**KOD  
ZDAJĄCEGO**

Zadanie 1 (2 pkt)

Ustalić wzór rzeczywisty związku potasu z tlenem, zawierającego 71% potasu. Masa cząsteczkowa tego związku wynosi 110 u.

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 2 (3 pkt)

Po spaleniu 4,2 g żelaza w tlenie otrzymano 5,8 g tlenku. Ustalić jego wzór empiryczny.

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 3 (3 pkt)

Fosforan (V) pewnego metalu ma masę cząsteczkową 212 u i zawiera on 30,2% tlenu. Jaki to metal? Podaj wzór całego fosforanu tego metalu.

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 4 (2 pkt)

Obliczyć rzeczywisty wzór tlenku chloru o masie cząsteczkowej 167 u, wiedząc, że zawiera on 42,5 g chloru.

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 5 (3 pkt)

Wodorek pewnego dwuwartościowego pierwiastka E reaguje z wodą dając wodorotlenek i wydzielając wodór. Z 1 g wodoru powstaje 1,07 dm<sup>3</sup> wodoru (warunki normalne). Jaki to pierwiastek E?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 6 (2 pkt)

Ile moli bizmutu powstanie obok 4 moli tlenku węgla (IV) podczas redukcji tlenku bizmutu (III) węglem.

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 7 (2 pkt)

Czy 0,25 mola wodoru wystarczy do otrzymania 0,2 mola amoniaku. Odpowiedź poprzyj odpowiednimi obliczeniami.

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 8 (2 pkt)

Ile gramów soli powstanie podczas syntezy chloru z 0,25 molami wodoru?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 9 (2 pkt)

Ile dm<sup>3</sup> gazu wydzielą się po rozpuszczeniu 1,08 g srebra w rozcieńczonym kwasie azotowym (V)?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 10 (2 pkt)

Ile gramów nadtlenu wodoru musi ulec rozkładowi by otrzymać 5 dm<sup>3</sup> tlenu w warunkach normalnych?

Obliczenia:

Odpowiedź:

Zadanie 11 (2 pkt)

Wodorowęglan amonu rozkłada się na amoniak, tlenek węgla (IV) i parę wodną.

Oblicz łączną objętość gazów powstałych po reakcji rozkładu 1 g wodorowęglanu amonu w temperaturze 500 K i pod ciśnieniem normalnym.

Obliczenia:

Odpowiedź:

---

**B R U D N O P I S**