

Druga Matura Próbną z Zakładem Chemii PWSZ w Tarnowie –  
odpowiedzi do zadań obliczeniowych

**Zadanie 4.**

- a)  $M=39,10 \text{ g/mol}$  – potas,
- b)  $\text{pH}=13,04$

**Zadanie 5.**

Stężenie HCl przed reakcją 22,96%

**Zadanie 9.**

- b) 4 mole tlenu;

**Zadanie 10.2**

4,46 g Cd (zlewka nr 1)

**Zadanie 11.**

0,80 g  $\text{AgNO}_3$ , 1,20 g  $\text{Ba(NO}_3)_2$ , masa piasku = 1 g,

**Zadanie 13.**

$\text{pH} = 8,52$

**Zadanie 14.**

- a)  $[\text{Ca}^{2+}] = [\text{SO}_4^{2-}] = 3,06 \cdot 10^{-3} \text{ mol/dm}^3$
- b)  $[\text{Ca}^{2+}] = 9,1 \cdot 10^{-5} \text{ mol/dm}^3$
- c)  $[\text{Ca}^{2+}] = [\text{SO}_4^{2-}] = 3,06 \cdot 10^{-3} \text{ mol/dm}^3$

**Zadanie 15.2**

1,396 g Fe

**Zadanie 15.3**

69,95% Fe

$\text{Fe}_2\text{O}_3$

**Zadanie 16.**

15,88 g Fe, 31,76 g S

**Zadanie 17.2**

$C=1,004 \text{ g/dm}^3$

**Zadanie 17.3**

$m=0,0697 \text{ g}$

**Zadanie 18.1**

$\text{pH}=8,95$  (roztwór C)

**Zadanie 24.**

- b) 8,48%