Zadanie 6.

Zaznacz poprawne dokończenie zdania.

Przemijającą twardość wody powodują

A. węglany wapnia i magnezu.
B. siarczany(VI) wapnia i magnezu.
C. chlorki wapnia i magnezu.
D. wodorowęglany wapnia i magnezu.

Zadanie 7.

Zaznacz równanie reakcji chemicznej, które przedstawia proces powstawania gipsu palonego.

A. $CaCO_3 \xrightarrow{T} CaO + CO_2$
B. $2\,(CaSO_4 \cdot 2\,H_2O) \xrightarrow{T} 2\,CaSO_4 \cdot H_2O + 3\,H_2O$
C. $Ca(HCO_3)_2 \xrightarrow{T} CaCO_3 + CO_2 + H_2O$
D. $2\,CaSO_4 \cdot H_2O + 3\,H_2O \xrightarrow{T} 2\,(CaSO_4 \cdot 2\,H_2O)$

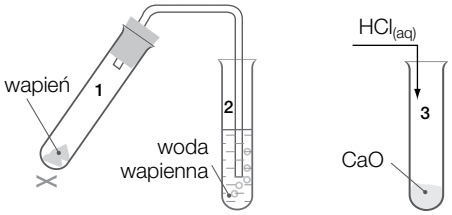
Zadanie 8.

Oceń prawdziwość podanych zdań. **Zaznacz P, jeśli zdanie jest prawdziwe, lub F – jeśli jest fałszywe.**

1.	Anhydryt jest solą uwodnioną.	P	F
2.	W skład szkła krzemianowego wchodzą krzemiany sodu i magnezu.	P	F
3.	Gips, gips palony i wapień są stosowane w budownictwie.	P	F
4.	Saletry to azotany(V) występujące w przyrodzie.	P	F
5.	Zaprawa gipsowa twardnieje pod wpływem tlenku węgla(IV) zawartego w powietrzu	P	F

Zadanie 9.

Przeprowadzono doświadczenia chemiczne przedstawione na schematach.



a) **Napisz i uzgodnij równania reakcji chemicznych zachodzących w probówkach.**

Probówka 1.: _____

Probówka 2.: _____

Probówka 3.: _____

b) **Skreśl <u>błędne</u> informacje w podanych zdaniach.**

A. Jednym z produktów termicznego rozkładu wapienia jest tlenek węgla(IV) CO_2. Jest on tlenkiem **kwasowym** / **zasadowym**, ponieważ **reaguje** / **nie reaguje** z wodą wapienną.

B. Drugim produktem termicznego rozkładu wapienia jest tlenek wapnia CaO, nazywany też wapnem **palonym** / **gaszonym**. Jest to tlenek **zasadowy** / **kwasowy**, co potwierdza reakcja zachodząca w probówce 3.