

Imię i nazwisko

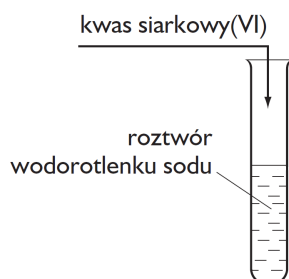
1 Napisz i uzgodnij równania reakcji zobojętniania, stosując zapis cząsteczkowy.

(.... / 1 pkt)

- a) kwas solny i wodorotlenek wapnia
b) kwas azotowy(V) i wodorotlenek baru

2 Zaznacz wzór sumaryczny soli, którą otrzymano w wyniku reakcji chemicznej przedstawionej na schemacie.

(.... / 1 pkt)



- A. Na_2S B. Na_2SO_4 C. Na_3PO_4 D. Na_3PO_3

3 Zaznacz poprawne uzupełnienie zdania (A–C) oraz jego uzasadnienie (I–III).

(.... / 1 pkt)

W roztworach amin uniwersalny papierek wskaźnikowy

A.	barwi się na czerwono,	ponieważ wykazują one odczyn	I.	zasadowy.
B.	barwi się na zielono,		II.	kwasowy.
C.	nie zmienia barwy,		III.	obojętny.

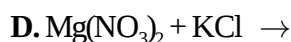
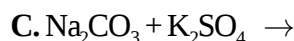
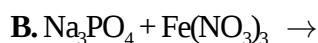
4 Uzupełnij tabelę.

(.... / 2 pkt)

Lp.	Nazwa soli	Wzór soli	Równanie reakcji otrzymywania soli
1.		NaCl	
2.	węglan magnezu		
3.		K_2SO_4	
4.	węglan żelaza(II)		

5 Zapisz równania zachodzących reakcji chemicznych w formie jonowej lub zaznacz, że reakcja chemiczna nie zachodzi. Uzasadnij odpowiedź.

(.... / 2 pkt)

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

(.... / 2 pkt)

1.	Kalcyt to minerał o wzorze sumarycznym CaCO_3 .	P	F
2.	Węglan wapnia tworzy złoża nazywane solą kamienną.	P	F
3.	Saletra chilijska i saletra indyjska to sole kwasu azotowego(V).	P	F
4.	Anhydryt to minerał zbudowany z siarczanu(VI) wapnia.	P	F

7 Uzupełnij tabelę.

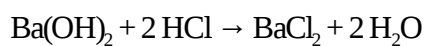
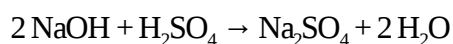
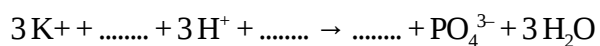
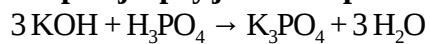
(.... / 2 pkt)

Wzór		Równanie

sumaryczny soli	kationu	anionu	dysocjacji jonowej soli
$\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$			
NaCl			
$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$			
K_2CO_3			
CuSO_4			

8 Uzupełnij zapisy jonowe na podstawie zapisu cząsteczkowego równań reakcji zobojętniania.

(... / 1 pkt)



9 Uzupełnij tabelę.

(... / 1 pkt)

Nazwa alkanu	Wzór sumaryczny	Stan skupienia
	C_6H_{14}	
dekan		

10 Przedstaw w zapisie cząsteczkowym cztery sposoby otrzymywania soli o wzorze CaCO_3 . Napisz nazwę systematyczną tej soli.

(... / 2 pkt)