

Witam wszystkich ósmoklasistów na kolejnej lekcji.

Skończyliśmy omawianie soli, czas na sprawdzenie waszych wiadomości i umiejętności. Po raz pierwszy w takich niestandardowych☺ warunkach. Wysyłam dwa warianty do wyboru (wiecie jak to działa). **Ponieważ niektórzy z was będą pisali w najbliższych dniach egzamin próbny, daję dłuższy termin- do piątku 03.04.20r.**

Do tego dnia proszę przesłać rozwiązania na mój adres figura3@op.pl. Jeżeli będziecie mieli problemy, to wszelkie pytania proszę wysyłać wcześniej, tak aby całość była gotowa do piątku.

Potem zaczynamy chemię organiczną. Jeżeli kończy wam się zeszyt, to jest to dobry moment, aby założyć nowy, powiedzmy 60-kartkowy.

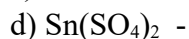
Mam nadzieję, że wszyscy jesteście zdrowi, stosujcie się do zaleceń i pracujcie systematycznie.

Przesłane przez was zadania sprawdzę jak najszybciej i poinformuję o wynikach.

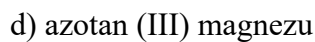
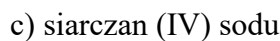
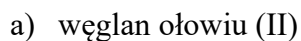
POWODZENIA!!

R.F.

ZAD.1.(2 pkt.) Napisz nazwy soli o podanych wzorach sumarycznych:



ZAD.2.(2 pkt.) Napisz wzory sumaryczne podanych soli:



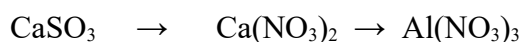
ZAD.3.(3pkt.) Napisz reakcje otrzymywania siarczanu(VI) litu trzema dowolnymi sposobami.

1.

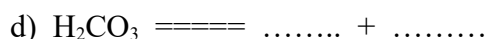
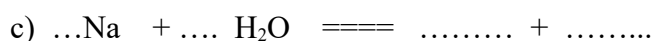
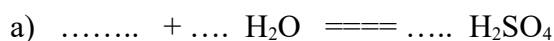
2.

3.

Zad.4.(8 pkt.) Napisz reakcje do poniższego schematu (pamiętaj o dobraniu współczynników stechiometrycznych).



ZAD.5.(5 pkt.) Uzupełnij podane reakcje i uzgodnij współczynniki oraz określ typ reakcji:



ZAD.6.(2 pkt.) Policz masę cząsteczkową soli a i c z zadania pierwszego.

ZAD.7.(2pkt.) Policz stężenie procentowe roztworu otrzymanego przez rozpuszczenie 15g proszku do pieczenia, czyli węglanu sodu w 250g wody.

ZAD.8.(1 pkt.) Podaj cztery zastosowania soli w życiu codziennym.

ZAD.1. (4pkt.) Uzupełnij podaną tabelę:

Nazwa kwasu	Wzór kwasu	Reszta kwasowa i jej wartościowość	nazwa soli
Kwas azotowy(V)			
	H_2SO_4		
Kwas chlorowodorowy			

ZAD.2. (2 pkt.) Napisz nazwy soli:

- | | |
|-------------|-----------------|
| a) MgF_2 | c) $Al(NO_3)_3$ |
| b) $CuCl_2$ | d) Na_2SO_4 |

ZAD.3. (2pkt.) Napisz wzory sumaryczne poniższych soli:

- | | |
|-------------------------|------------------|
| a) węglan potasu | c) chlorek glinu |
| b) siarczan (VI) wapnia | d) jodek magnezu |

ZAD.4. (3 pkt.) Napisz reakcje otrzymywania soli beztlenowej- chlorku wapnia trzema dowolnymi sposobami.

- 1.
- 2.
- 3.

ZAD.5. (3 pkt.) Napisz reakcje otrzymywania soli tlenowej- azotanu (V) magnezu trzema dowolnymi sposobami.

- 1.
- 2.
- 3.

ZAD.6. (2 pkt.) Napisz cztery zastosowania soli w życiu codziennym.

ZAD.7. (1 pkt.) Policz masę cząsteczkową soli a) z zadania drugiego.

