

## Metody otrzymywania soli:

1. metal + niemetal  $\rightarrow$  sól [B]
2. tlenek metalu + tlenek niemetalu  $\rightarrow$  sól [T]
3. wodorotlenek + tlenek niemetalu  $\rightarrow$  sól + woda [T]
4. wodorotlenek + kwas  $\rightarrow$  sól + woda [T:B]
5. metal + kwas  $\rightarrow$  sól + wodór [T:B]
6. tlenek metalu + kwas  $\rightarrow$  sól + woda [T:B]
7. sól + kwas  $\rightarrow$  sól + kwas [T:B] r. strącanie lub si. kw.
8. sól + wodorotlenek  $\rightarrow$  sól + wodorotlenek [T:B] r. strącanie lub si. kw.
9. sól + sól  $\rightarrow$  sól + sól [T:B] r. strącanie

26.01.2020

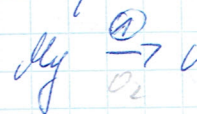
Zadanie 1.

Zapisz wszystkimi możliwymi sposobami reakcje otrzymywania:

- a)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- b)  $\text{ZnS}$
- c)  $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$

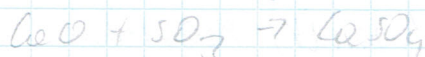
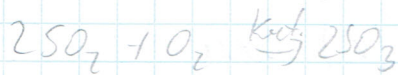
Mając d  
(pierzchni  
permeleja

Zadanie 3  
Ze pom  
pierzchni  
Podaj me  
reakcji:



## Zadanie 2

Mając do dyspozycji proste substancje nieorganiczne (pierwiastki), podaj ciąg przemian chemicznych pozwalających na otrzymanie siarczanu(VI) miedzi  $\text{CuSO}_4$ .



## Zadanie 3

Ze pomocą różnych reakcji chemicznych przedstaw przemiany szeregowane na poniższym schemacie.

Podaj masy cząsteczkowe związków powstających w każdej reakcji:

