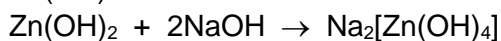
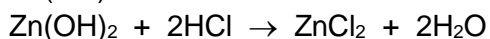
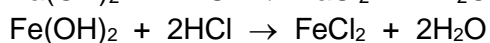
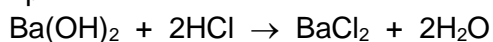


### Zadanie 1.1

wodorotlenek	rozpuszczalność w wodzie	reakcja z:		charakter chemiczny
		kwasem	zasadą	
Ba(OH) <sub>2</sub>	rozpuszczalny	+	-	zasadowy
Fe(OH) <sub>2</sub>	praktycznie nierozpuszczalny	+	-	zasadowy
Be(OH) <sub>2</sub> , Zn(OH) <sub>2</sub>	praktycznie nierozpuszczalny	+	+	amfoteryczny

### Zadanie 1.2

np.:

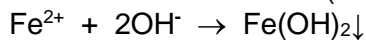
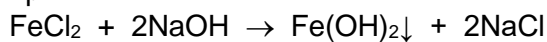


### Zadanie 1.3

- $\text{Ba} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ba(OH)}_2 + \text{H}_2\uparrow$
- $\text{BaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ba(OH)}_2$
- $\text{BaO}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ba(OH)}_2 + \text{H}_2\text{O}_2$
- $\text{BaH}_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ba(OH)}_2 + 2\text{H}_2\uparrow$

### Zadanie 1.4

np.:

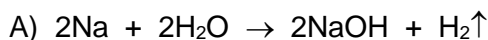


### Zadanie 2.1

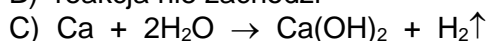
	Obserwacje:	Metale:
1	Próbka metalu nie tonie, tylko porusza się na powierzchni wody.	Na
2	Próbka metalu opada na dno.	Ca, Mg
3	Próbka metalu zmniejsza swoją objętość.	Na, Ca
4	Roztwór zabarwia się na kolor malinowy.	Na, Ca

Zadania 1-6, listopad. Odpowiedzi

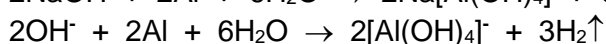
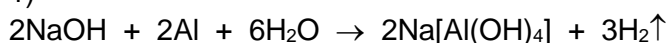
5	Wydziela się bezbarwny gaz, który spala się z charakterystycznym trzaskiem.	Na, Ca
6	Po zakończeniu doświadczenia w probówce pojawiła się zawiesina białego osadu.	Ca
7	W tych warunkach nie zaobserwowano zmian.	Mg

**Zadanie 2.2**

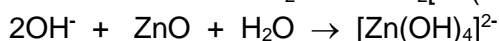
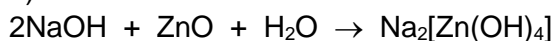
B) reakcja nie zachodzi

**Zadanie 3**

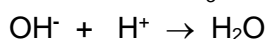
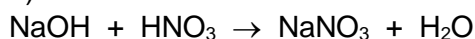
1)



2)

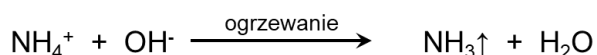
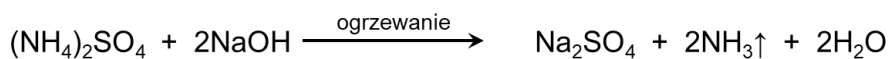
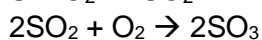
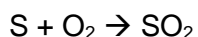


3)



4) – reakcja nie zachodzi

5)

**Zadanie 4.1****Zadanie 4.2**

516,5 g

**Zadanie 5**

Probówka nr 4 reakcja nie zachodzi

### Zadanie 6

- Probówka nr 1      reakcja nie zachodzi
- Probówka nr 2       $\text{HCl} + \text{Na}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$   
(opcjonalnie:  $\text{HCl} + \text{Na}_2\text{SO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{SO}_3$ )
- Probówka nr 3       $\text{HCl} + \text{Na}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$
- Probówka nr 4      reakcja nie zachodzi