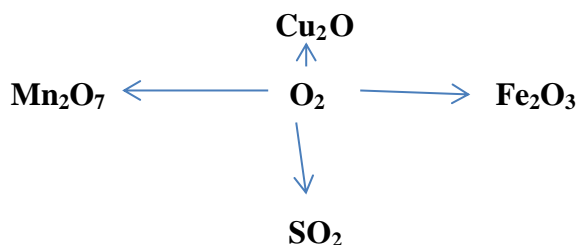


## POWTÓRZENIE WIADOMOŚCI O TLENKACH I WODOROTLENKACH

1. Zapisz wzory sumaryczne lub nazwy podanych związków chemicznych. Pamiętaj o wartości pierw.

Wzór sumaryczny	Nazwa związku	Wzór sumaryczny	Nazwa związku
$\text{Cr}_2\text{O}_3$		$\text{Ag}_2\text{O}$	
	Tlenek miedzi(II)		Tlenek ołowiu(IV)
$\text{N}_2\text{O}$		$\text{Cu}(\text{OH})_2$	
	Tlenek bromu(V)		Wodorotlenek glinu
$\text{SiO}_2$		$\text{KOH}$	
$\text{Zn}(\text{OH})_2$			Wodorotlenek cyny(IV)

2. Zapisz równania reakcji chemicznych oznaczonych na schemacie:



.....  
 .....  
 .....  
 .....

3. Przyporządkuj pojęcia oznaczone cyframi 1-6 do opisów A-G:

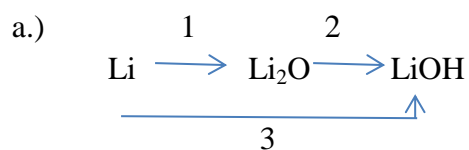
1.wodorotlenki	A. jony o ładunku dodatnim
2.zasady	B. związki chemiczne zbudowane z kationów wodoru i anionów wodorotlenkowych
3. dysocjacja jonowa	C. atomy lub grupy atomów mające ładunek elektryczny
4.jony	D. związki chemiczne zbudowane z kationów metali i anionów wodorotlenkowych
5.kationy	E. jony o ładunku ujemnym
6.aniony	F. rozpad elektrolitów na jony pod wpływem wody
	G. wodorotlenki dobrze rozpuszczalne w wodzie

1-.....2-.....3-.....4-.....5-.....6-.....

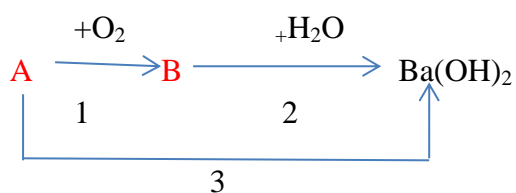
4. Wskaż, które ze znaków ostrzegawczych należy umieścić na etykiecie opakowania z wodorotlenkiem sodu:



**5. Zapisz równania reakcji chemicznych wg schematu:**



b.) Rozszyfruj pierwiastki/związki ukryte pod literami **A,B** i zapisz równania reakcji:



**6. Przeprowadzono doświadczenie chemiczne przedstawione na schemacie.**

a.) Podaj numery probówek, w których woda z fenoloftaleiną zmieniła zabarwienie. ....

b.) Napisz równania reakcji chemicznych zachodzących w probówkach, w których powstały zasady.

