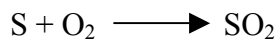


Przykładowe zadania z chemii dla kl. II na ocenę dopuszczającą

1. Zaznacz stopnie utlenienia pierwiastków w następujących związkach
 H_2CO_3 , KOH , MgSO_4 , AlPO_4 , KMnO_4 , Ca(OH)_2 , HNO_3 , Al_2O_3
2. Spośród podanych reakcji wybierz reakcję redoks. Wskaż w niej utleniacz i reduktor .
 $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$



3. Wyjaśnij co to jest dysocjacja elektrolityczna .
4. Wybierz związki ,które są elektrolitami i napisz reakcje dysocjacji
 NaOH , H_2O , HCl , Na_2O , NaCl , HNO_3 , Ca(OH)_2

5. Uzupełnij tabelę

pH	$[\text{H}^+]$	odczyn roztworu
		obojętny
	10^{-5}	
9		

6. Oblicz masę 3 moli H_2SO_4 .
7. Ile moli stanowi $12,04 \times 10^{23}$ atomów ołowiu ?
8. Jaka objętość zajmuje 5 moli wodoru ?
9. Zapisz w sposób cząsteczkowy, jonowy i jonowy skrócony reakcję jaka zajdzie między HCl i KOH .
Określ jej typ.
10. Wyjaśnij pojęcia: roztwór nasycony ,roztwór nienasycony ,rozpuszczalność .
11. Oblicz stężenie procentowe roztworu ,jeśli w 40 gramach wody rozpuszczono 10 gramów cukru.
12. Jakie jest stężenie molowe roztworu ,jeśli w 500cm^3 znajduje się 0,5 mola kwasu solnego?