

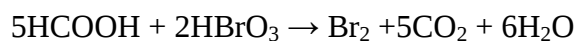
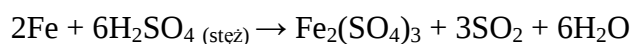
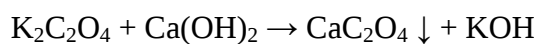
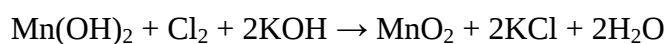
ĆWICZENIA 7

1. Określ formalne stopnie utlenienia atomów w cząsteczkach związków, które zostały podane w tabeli.

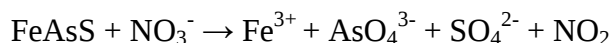
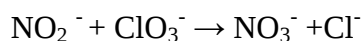
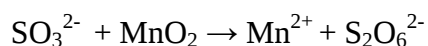
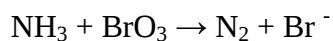
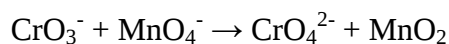
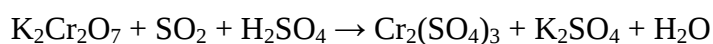
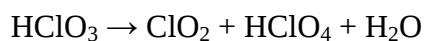
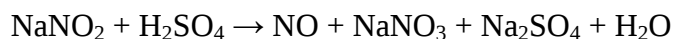
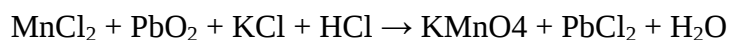
Wzór związku	NaHSO ₃	K ₂ Cr ₂ O ₇	NO ₂ ⁻	O ₂
Stopień utlenienia				

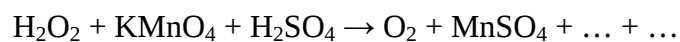
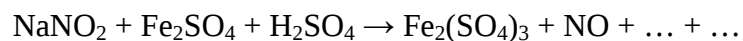
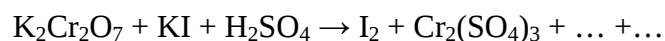
Wzór związku	C ₂ H ₅ OH	KSCN	HClO ₃	Hg ₂ Cl ₂
Stopień utlenienia				

2. Które z poniższych reakcji są przykładami reakcji utleniania i redukcji?



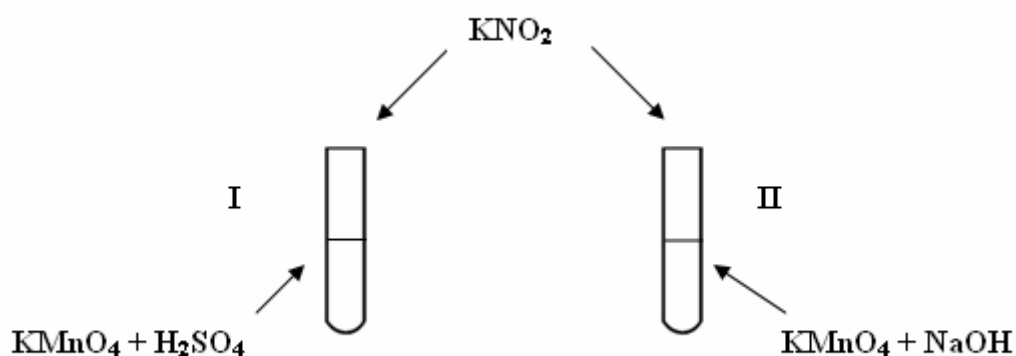
3. Na podstawie bilansu elektronowego dobierz współczynniki w podanej reakcji utleniania i redukcji. Wskaż utleniacz i reduktor.





4. Przeprowadzono reakcję etanolu z roztworem dichromianu (VI) potasu, w środowisku kwasowym. Zaobserwowano, że nastąpiła zmiana barwy roztworu z pomarańczowej na zieloną. Napisz równanie opisanej reakcji, dobierając współczynniki na podstawie bilansu elektronowego.

5. Przeprowadzono doświadczenie, które przedstawiono na rysunku.

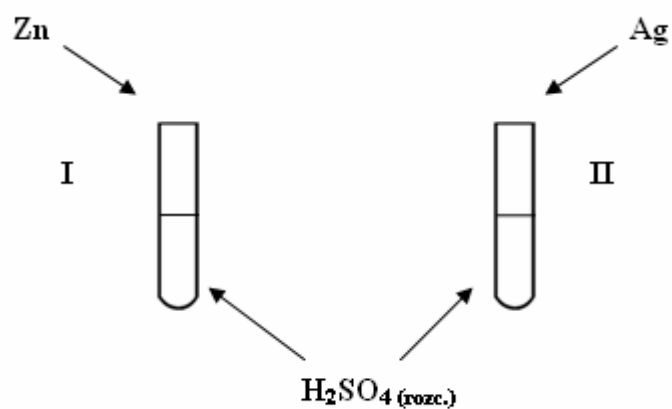


Zapisz:

- a) obserwacje,
- b) równanie opisanej reakcji, dobierając współczynniki na podstawie bilansu elektronowego.

6. W roztworze siarczanu (VI) miedzi(II) zanurzona płytkę niklową o masie 27g. Po pewnym czasie płytkę wyjęto, osuszono i zważono. Masa płytki wynosiła 28,6g. Oblicz , ile moli jonów niklu znajduje się w roztworze.

7. Przeprowadzono doświadczenie, mające na celu zbadanie aktywności metali.



Zapisz:

- a) obserwacje,
- b) wnioski, wynikające z przeprowadzonego doświadczenia,
- c) równanie opisanej reakcji, dobierając współczynniki na podstawie bilansu elektronowego.