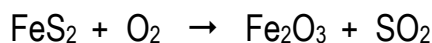
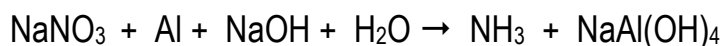
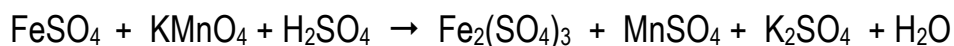
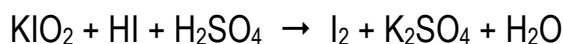
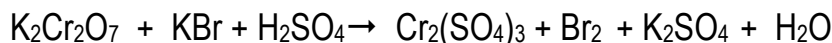


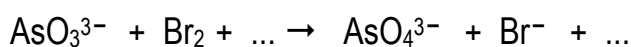
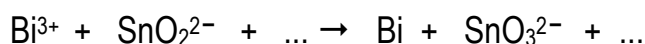
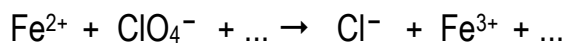
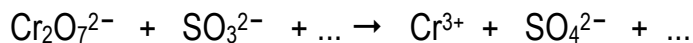
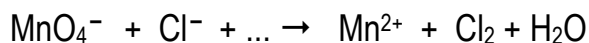
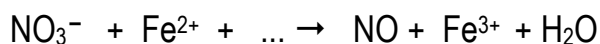
WNoŻ I CHEMIA

– zagadnienia treningowe 4

1/ Wykorzystując bilans elektronowy, dobierz współczynniki w następujących cząsteczkowych równaniach reakcji utleniania-redukcji, wskaż utleniacz i reduktor, zaproponuj zapis jonowy:



2/ Dobierz współczynniki i środowisko reakcji w następujących równaniach reakcji utleniania - redukcji. Wskaż utleniacz i reduktor. Zaproponuj zapis cząsteczkowy:



3/ Napisz równanie reakcji utleniania jodku potasu do wolnego jodu manganianem (VII) potasu w środowisku kwaśnym.

4/ Na przykładzie kilku reakcji chemicznych udowodnij, że a/ nadtlenek wodoru b/ anion azotanowy (III) ma zarówno właściwości utleniające, jak też redukujące.

5/ Oblicz ile cm^3 36,0 % kwasu solnego o gęstości $1,18 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$ należy rozcieńczyć wodą, aby przygotować 10 dm^3 roztworu o stężeniu $0,15 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$.

6/ Oblicz ile cm^3 92,0 % roztworu kwasu siarkowego (VI) ($d = 1,81 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$) należy rozcieńczyć wodą w celu przygotowania 2500 cm^3 roztworu o stężeniu $0,1250 \text{ mol} \cdot \text{dm}^{-3}$. Jakie będzie miano końcowego roztworu ?

7/ Oblicz stężenie molowe roztworu otrzymanego przez zmieszanie 100 cm^3 12,5 % roztworu HCl o gęstości $1,06 \text{ g} \cdot \text{cm}^{-3}$ z 900 cm^3 0,50 molowego kwasu solnego. Pomiń kontrakcję objętości.