

Klasa IE Zagadnienia z chemii (Zag_6)

Temat lekcji 7: Reakcje utleniania i redukcji

Proszę zapoznać się z zamieszczonymi poniżej wiadomościami, a następnie proszę przepisać je do zeszytu jako notatkę.

REAKCJE UTLENIANIA I REDUKCJI (REAKCJE REDOKS) – to procesy chemiczne, w wyniku których atomy lub jony zmieniają swój stopień utlenienia na skutek pobierania lub oddawania elektronów.

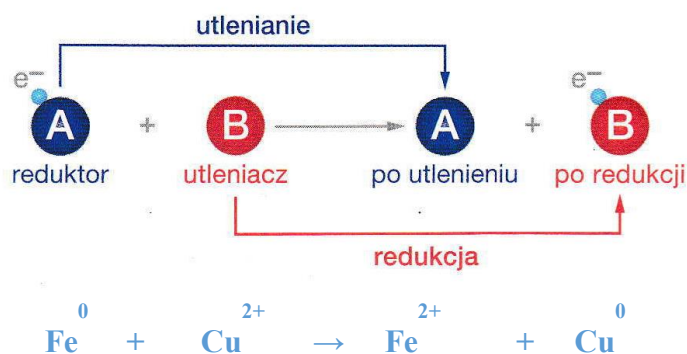
W reakcjach redoks, atomy jednego pierwiastka **oddają** swe elektrony **utleniając się**, a jednocześnie te elektrony zostaje **pobrane** przez atomy innego pierwiastka, który ulega **redukcji**.

Żadna z reakcji nie może przebiegać samodzielnie.

Utlenianie (dezelektronacja) jest procesem chemicznym, podczas którego obojętne atomy, cząsteczki lub jony (reduktor) tracą elektrony, na skutek czego wzrasta ich stopień utlenienia.

Redukcja (elektronacja) jest procesem chemicznym, podczas którego obojętne atomy, cząsteczki lub jony (utleniacz) pobierają elektrony, co powoduje zmniejszenie ich stopień utlenienia.

MODEL REAKCJI UTLENIANIA I REDUKCJI



utleniacz



reduktor



Równanie sumaryczne: $\text{Cu}^{2+} + \text{Fe}^0 \rightarrow \text{Cu}^0 + \text{Fe}^{2+}$

Proszę przeanalizować Przykład 48 z podręcznika i wpisać go do zeszytu. Następnie proszę rozwiązać zadania podane poniżej.

Zadania do samodzielnego rozwiązania! (proszę przesłać 28 kwietnia do godziny 16.00 !!!)

Zadania z KART PRACY 1 - 7 str. 72-73.

W razie pytań proszę o kontakt.