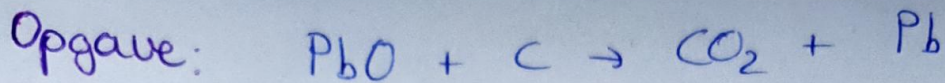
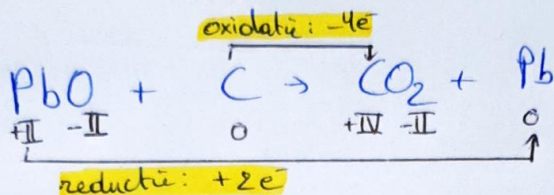


Oxidatiegetal methode

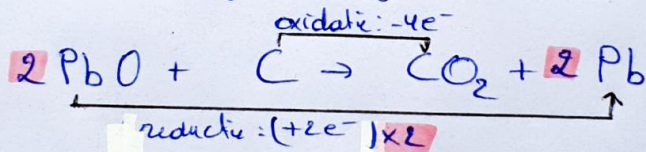


Stap 1: Zoek de oxidatiegetallen van de elementen en duid met pijlen aan waar de oxidatie en de reductie optreden. Zet bij de pijlen respectievelijk het aantal afgegeven en opgenomen elektronen.



Controleer of er een coëfficiënt nodig is om te voldoen aan de wet van behoud van atomen voor de elementen die van 0G veranderen. Schrijf indien nodig de coëfficiënten voor de verbindingen. Vermenigvuldig dan ook het aantal uitgewisselde elektronen met het aantal atomen van het element.

Stap 2: Vermenigvuldig tot het aantal afgegeven elektronen overeenkomt met het aantal opgenomen elektronen. Pas indien nodig de coëfficiënten aan.



Stap 3: Controleer of je de coëfficiënten moet aanpassen van de atomen die niet van 0G veranderen.



