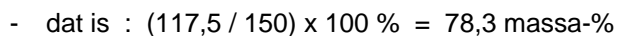
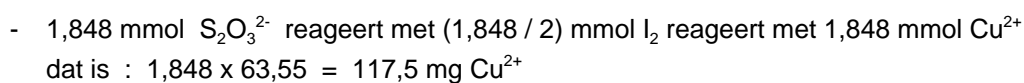
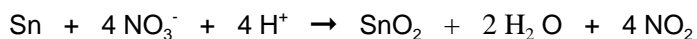
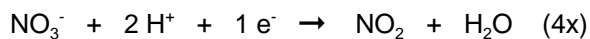
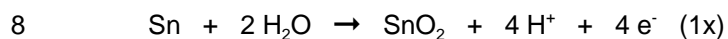
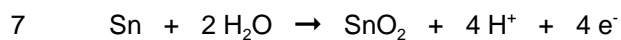
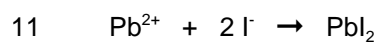


## Brons



10 Tin en lood staan in dezelfde groep in het periodiek systeem en hebben dus gelijksoortige eigenschappen. Als er onder de gegeven omstandigheden  $\text{SnO}_2$  ontstaat, zou er onder dezelfde omstandigheden mogelijk ook  $\text{PbO}_2$  kunnen ontstaan.



12 De leerling heeft geen gelijk, want de vorming van  $\text{PbI}_2$  heeft geen invloed op de gevormde hoeveelheid  $\text{I}_2$  (en er werd een overmaat  $\text{I}^-$  gebruikt).

13 - laat het brons reageren met salpeterzuur  
- filtreer het ontstane mengsel en voeg aan het filtraat een ionsoort toe waarmee  $\text{Pb}^{2+}$  zal neerslaan maar niet  $\text{Cu}^{2+}$ . Bijvoorbeeld sulfaat- of bromide-ionen.  
- als het brons lood bevat, zal er een neerslag ontstaan