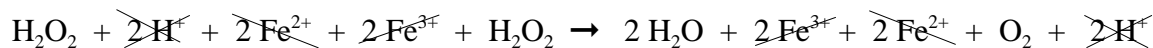
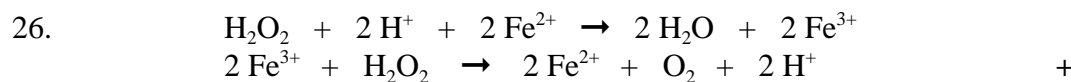
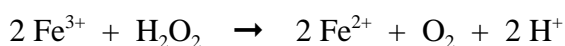
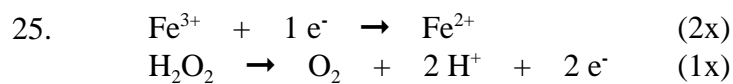


Waterstofperoxide

24. Bij 60°C bewegen de deeltjes met een hogere snelheid dan bij kamertemperatuur, waardoor ze elkaar vaker tegenkomen (meer botsingen) en ook harder botsen.

Daardoor neemt het aantal effectieve botsingen toe, en daarmee de snelheid van de reactie.



27. De Fe^{2+} -ionen worden steeds weer teruggevormd. Ze komen in de netto reactie ook niet voor. Het Fe^{2+} wordt wel gebruikt, maar niet verbruikt. Het dient bij deze reactie als katalysator, en heeft geen invloed op de hoeveelheid zuurstof die kan ontstaan.