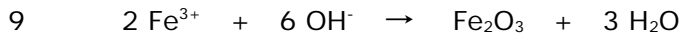


Betonrot



10 - $pH = 12,5$: $pOH = 14,0 - 12,5 = 1,5$

- $[OH^-] = 3 \times 10^{-2} \text{ mol/L}$

11 H_2O is hier een zuur : het geeft H^+ -ionen af en wordt OH^- .
Het O^{2-} -ion in Fe_2O_3 neemt een H^+ -ion op en is de base.

12 $FeO(OH)$ bevat een O^{2-} -ion en een OH^- -ion. Dat is een negatieve lading van 3-.
Het ijzerion moet een lading hebben van 3+.

13 Alle Cl^- -ionen die in halfreactie 1 gebruikt worden, komen in reactie 2 weer vrij.
De Cl^- -ionen spelen een rol in de reactie, maar worden niet verbruikt.
Ze fungeren als katalysator.

14 De Cl^- -ionen uit het $CaCl_2$ fungeren als katalysator bij betonrot.

15 Voor betonrot is water en lucht nodig. Klasse 4 heeft het meeste kans op betonrot.