**Ekstra opgaver med pH i baser (videre udvikling af opgaver fra prøven)**

Opgave 1:

Strontiumhydroxid opløses i vand efter følgende reaktion:

$$Sr\left(OH\right)\_{2}\left(aq\right)\rightarrow Sr^{2+}\left(aq\right)+2OH^{-}(aq)$$

På flaskens etiket står at:

$$c\left(Sr\left(OH\right)\_{2}\right)=0,005 M$$

1. Beregn pH i opløsningen?

Opgave 2:

Magnesiumhydroxid opløses i vand efter følgende reaktion:

$$Mg\left(OH\right)\_{2}\left(aq\right)\rightarrow Mg^{2+ }\left(aq\right)+2OH^{-}(aq)$$

På flaskens etiket står at:

$$c\left(Mg\left(OH\right)\_{2}\right)=0,05 M$$

1. Beregn pH i i opløsningen?