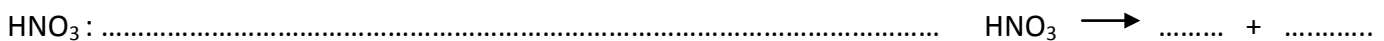
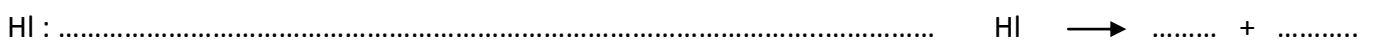
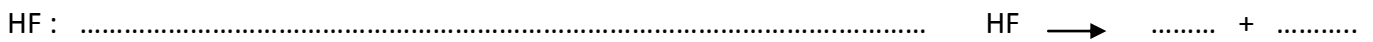
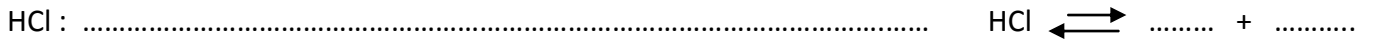


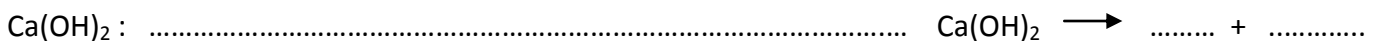
## Opakování hydroxidy a kyseliny:

1. Co jsou to kyseliny? .....
2. Co jsou to hydroxidy? .....
3. Jak vznikají bezkyslíkaté kyseliny? .....
4. Jak vznikají kyslíkaté kyseliny? .....
5. Jak vznikají hydroxidy? .....
6. Jaké využití mají tyto kyseliny a napiš rovnice jejich štěpení:



7. Napiš výrobu kyseliny sírové: .....
- kyseliny uhličitě: .....
- kyseliny chlorovodíkové: .....
- kyseliny fluorovodíkové: .....

8. Jaké využití mají tyto hydroxidy a napiš rovnice jejich štěpení:



9. Napiš výrobu hydroxidu sodného: .....
- hydroxidu vápenatého: .....

10. Napiš názvy nebo vzorce kyselin a hydroxidů:

hydroxid draselný .....

kyselina siřičitá .....

hydroxid hlinitý .....

kyselina dusičná .....

hydroxid zinečnatý .....

kyselina bromovodíková .....

hydroxid manganistý .....

kyselina jodovodíková .....

hydroxid křemičitý .....

amoniak .....

hydroxid fosforečný .....

sulfan .....