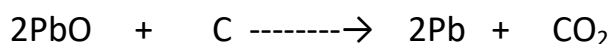
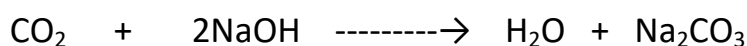
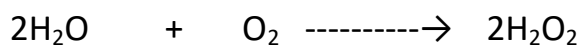


- 1) **Zkontrolujte si**, zda jste schémata chemických reakcí dobře upravili na chemické rovnice:



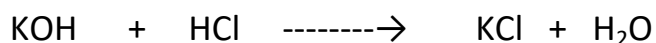
Omlouvám se, u třetího schématu mělo být u produktů Pb, ne PbO.

- 2) **Zopakujte si** opět štěpení kyselin a hydroxidů a nově neutralizaci.  
3) **Měli bychom** začít probírat soli. Prostudujte si tabulku 27 na straně 109, kde jsou některé možnosti jejich vzniku.  
4) **Udělejte** zápis vznik solí, sami dopište další dvě libovolné možnosti jejich vzniku z tabulky 27:

### Soli.

Soli vznikají např. reakcí:

1. Kyseliny a hydroxidu, tedy neutralizací



2. Sami  
3. Sami

Soli jsou chemické sloučeniny složené z kationtů kovů a aniontů kyselin.

- 5) **K tématu** se vrátíme v on-line hodině ve středu s 8 A nebo ve čtvrtek s 8 B.