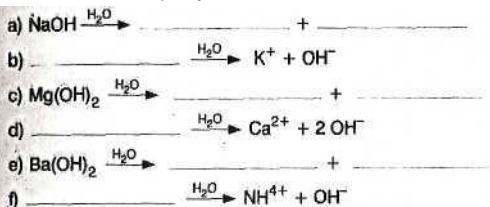


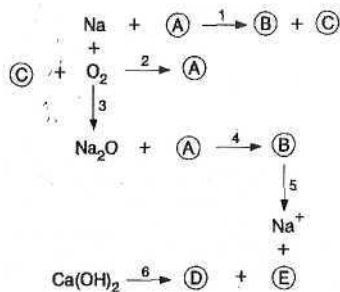
11. Przyporządkuj nazwom systematycznym wodorotlenków oznaczonym cyframi odpowiednie nazwy zwyczajowe oznaczone Herami:

- | | |
|-------------------------|----------------------------------------------------------------|
| 1. Wodorotlenek sodu | A. Jego nazwa techniczna to potaż żrący lub potaż kaustyczny. |
| Z. Wodorotlenek potasu | B. W przyrodzie występuje w postaci mine-
rału brucytu. |
| 3. Wodorotlenek wapnia | C. Jego nazwa techniczna to wapno gaszo-
ne. |
| 4. Wodorotlenek magnezu | D. Jego nazwa techniczna to soda żrąca
lub soda kaustyczna. |

12. Uzupełnij następujące równania dysocjacji zasad:



13. Napisz wzory i nazwy substancji oznaczonych literami: A, B, C, D, E. Napisz równania reakcji oznaczone cyframi: 1, 2, 3, 4, 5, 6.



4.8. Kwasy + właściwości i Zastosowanie

1. Napisz wzory sumaryczne i strukturalne podanych kwasów:

kwas siarkowy(VI) • kwas azotowy(V) • kwas węglowy • kwas ortofosforowy(V) « kwas siarkowodorowy • kwas siarkowy(IV) • kwas azotowy(III).

2. Które z poniższych kwasów są kwasami beztlenowymi?

HF, HClO, H₃BO₃, H₂S, H₃PO₄, HBr, HClO₃, H₄P₂O₇, HCl, H₂CO₃, HIO₃, HCN.

3. W podanych kwasach podkreśl reszty kwasowe i podaj ich wartościowość;

H₂SO₄, H₃PO₄, H₂CO₃, H₂SO₃, HNO₃, HNO₂, HCl, H₂S, H₃BO₃, HClO₄, H₃PÓ₃, H₃AsO₄.

*4. Określ wartościowość pierwiastków, podkreśl reszty kwasowe i podaj nazwy kwasów:

a) HF, HClO, H₂SeO₄, HBr, HClO₃, HIO₃, HCN, HNO₂, H₄P₂O₇,

b) HI, H₄SiO₄, HClO₂, HBrO₃, HBrO.

5. Z podanych tlenków wybierz tylko te, które w reakcji z wodą tworzą kwasy:

CaO, SO₂, Fe₂O₃, CuO, CO₂, P₄O₁₀, K₂O, N₂O₅.

Zapisz odpowiednie równania reakcji. Podaj nazwy otrzymanych kwasów.

6. Podaj wzory i nazwy tlenków kwasowych następujących kwasów:

a) H₂SO₃, H₂CO₃, H₂SO₄, HNO₃, H₃PO₄,

b) HClO₄, HClO, HNO₂, H₄P₂O₇.

7. Z podanych kwasów wybierz tylko te, które nie mają tlenków kwasowych:

HCl, HClO₄, H₂S, H₂SO₄, H₂SO₃, HBr, HI, HCN, HIO₃. Wyjaśnij, dlaczego?

8. Zapisz równania reakcji podanych tlenków niemetali z wodą. Nazwij otrzymane kwasy:

SO₂, N₂O₅, SO₃, N₂O₃, P₄O₁₀, CO₂.

9. Spośród podanych wzorów strukturalnych kwasów wybierz te, które są błędnie napisane:

