

Temat: Wzory i nazwy wodorotlenków.

Drodzy Uczniowie,

Proszę o przeczytanie kolejnego tematu z podręcznika , str. 209 - 210. Uzupełnij i przepisz do zeszytu poniższą notatkę i ćwiczenia , **zrób zdjęcie i prześlij do 29.05 . Powodzenia!**

Notatka

1.Podaj i opisz wzór ogólny wodorotlenków.

2. Zapisz wzory sumaryczne następujących wodorotlenków:

- a) wodorotlenek sodu
- b) wodorotlenek potasu.....
- c) wodorotlenek wapnia.....
- d) wodorotlenek żelaza (III).....
- e) wodorotlenek ołowiu (II).....
- f) wodorotlenek glinu.....
- g) wodorotlenek srebra (I)
- h) wodorotlenek baru.....

II I

wskazówka: wodorotlenek magnezu $\text{Mg}(\text{OH})_2$ - magnez znajduje się w gr. II układu okresowego , jest więcej II-wartościowy

III I

wodorotlenek chromu (III) $\text{Cr}(\text{OH})_3$ – chrom jest III- wartościowy, grupa OH zawsze I-wartościowa

I I

wodorotlenek litu LiOH - lit znajduje się w gr. I układu okresowego , jest więcej I-wartościowy

Temat: Wodorotlenek sodu, wodorotlenek potasu

Proszę o przeczytanie kolejnego tematu z podręcznika, str. 211 - 214. Uzupełnij i przepisz do zeszytu poniższą notatkę i ćwiczenia, **zrób zdjęcie i prześlij do 29.05. Powodzenia!**

Notatka

1. Obejrzyj film wpisując kod **C7URDA** na **docwiczenia.pl**.

Doświadczenie 32. Otrzymywanie wodorotlenku sodu w reakcji sodu z wodą

a) Zweryfikuj prawdziwość hipotezy:

Sód reaguje z wodą. Zapisz obserwacje i sformułuj wniosek.

Obserwacje: _____
_____.

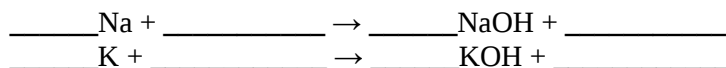
Wniosek: _____
_____.

Zaproponowana hipoteza **była / nie była** prawdziwa, ponieważ _____
_____.

b) Wyjaśnij, dlaczego sód przechowuje się w nafcie i w jaki sposób należy go przygotować przed użyciem w doświadczeniu.

Wyjaśnienie: _____
_____.

c) Uzupełnij równania reakcji otrzymywania wodorotlenków sodu i potasu. Następnie podkreśl wyrażenia opisujące rodzaj tych reakcji chemicznych.



Reakcje otrzymywania wodorotlenków sodu i potasu, to reakcje:
egzoenergetyczne • endoenergetyczne

2. Zaprojektuj doświadczenie chemiczne 33 *Badanie właściwości wodorotlenku sodu*, którego celem jest zbadanie rozpuszczalności wodorotlenku sodu w wodzie. **Narysuj schemat i sformułuj wniosek.**

Wniosek: _____
_____.

3. Wypisz właściwości fizyczne i chemiczne wodorotlenku sodu i potasu.

a) właściwości fizyczne -

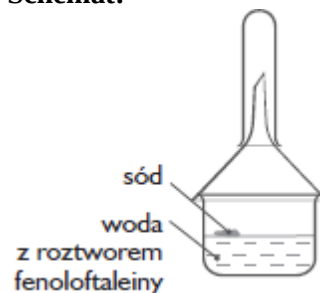
b) właściwości chemiczne -

4. Uzupełnij i uzgodnij równania reakcji chemicznych przedstawiających metody otrzymywania wodorotlenków:



5. Podaj po kilka przykładów zastosowania NaOH i KOH.

Schemat:



Schemat: