Witam,

Drodzy uczniowie, proszę Was o zapoznanie się z materiałami na pierwszy tydzień oraz wykonaniem podanych przeze mnie poleceń.

Temat: Proces produkcji szkła krzemianowego.

* Ostatnio na lekcji omówiliśmy metody otrzymywania wodorków, węglików i azotków. Dla przypomnienia proszę wykonać **zadania 1,4,5 strona 132 – podręcznik.**
* W celu przypomnienia informacji o tlenkach należy wykonać **zadania 2,3,4,5,6 strona 129 –podręcznik oraz poczytać zastosowanie i właściwości przykładowych tlenków strony 126-127.**
* Należy **zrobić notatkę na temat: Proces produkcji szkła krzemianowego.** Umieć odpowiedzieć na następujące pytania:

- Jakie są podstawowe surowce do produkcji szkła krzemianowego?

- Wymień etapy produkcji szkła krzemianowego (umieć zapisywać reakcje)

- Jakie są odmiany tlenku krzemu (IV) i jakie jest ich zastosowanie?

- Jakie są rodzaje szkła? Jakie mają właściwości i zastosowanie?

Przydatne linki:

<https://prezi.com/zvup76c7_b_x/szko-krzemianowe/>

<https://slideplayer.pl/slide/12013742/>

**Proszę również o rozwiązanie następujących zadań w zeszycie w celu utrwalenia materiału dotyczącego tlenków, w następnym tygodniu omówimy wodorotlenki.**

Zad.1. Uzupełnij poniższą tabelę mając do dyspozycji podane tlenki CO, CaO, SiO2, N2O5, Cr2O3. Wpisz wzór odpowiedniego tlenku w wybrane miejsce w tabeli, podaj charakter chemiczny tych tlenków.

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Charakter chemiczny tlenku | Wzór tlenku | Reakcja z H2O | Reakcja z HCl | Reakcja z NaOH |
|  |  | nie reaguje | reaguje | reaguje |
|  |  | reaguje | reaguje | nie reaguje |
|  |  | reaguje | nie reaguje | reaguje |
|  |  | nie reaguje | nie reaguje | nie reaguje |
|  |  | nie reaguje | nie reaguje | reaguje |

Zad.2. Przeprowadzono doświadczenie: w każdej probówce z zawartością wody umieszczono papierek uniwersalny po dodaniu do: probówki I: K2O, probówki II: SiO2, probówki III: MnO2, probówki IV: P4O10.

1. Podaj numery probówek, w których papierek zmienił zabarwienie:
2. Zapisz równania cząsteczkowe zachodzących reakcji:
3. Zapisz cząsteczkowe równania reakcji, jakie zaszły po zmieszaniu:
* Substratów z probówki 1 i 4 przed dodaniem wody:
* Roztworów otrzymanych w probówce 1 i 4:

Zad.3. Uzgodnij równania reakcji lub zaznacz, że nie biegną:

K2O + H2O →

Ag2O + H2O →

BaO + H2O →

Al2O3 + H2O →

BeO + H2O →

Zad.4. Za pomocą odpowiednich doświadczeń wykaż charakter chemiczny następujących tlenków: P4O10, SiO2, K2O, MnO, Cr2O3, NO. W tym celu podaj schemat doświadczenia, obserwacje, równania reakcji i wniosek.

Pozdrawiam ;)

Paulina Pieniążek