

Nazwisko i imię:

Rozpuszczalności soli i wodorotlenków, prezentacji na stronie Chemia w VII LO – chemia nieorganiczna .

- $\text{K} \xrightarrow{a} \text{K}_2\text{O}_2 \xrightarrow{b} \text{K}_2\text{O} \xrightarrow{c} \text{KOH} \xrightarrow{h} \text{KBr}_{(\text{s})} \xrightarrow{l} \text{K}_2\text{SO}_4$
 $\text{K} \xrightarrow{g} \text{KH} \xrightarrow{f} \text{KOH}$
 $\text{K} \xrightarrow{d} \text{KOH}$
 $\text{K}_2\text{O}_2 \xrightarrow{e} \text{KOH}$
 $\text{K} \xrightarrow{j+k \text{ dwie metody}} \text{KOH}$
 $\text{K} \xrightarrow{i} \text{KOH}$

a)	g)
b)	h)
c)	i)
d)	j)
e)	k)
f)	l)

- | | |
|----|--|
| a) | |
| b) | |

- [illegible]

- ## Obliczenia

Odpowiedź

5	<p>Lit występuje w postaci dwóch trwałych izotopów ${}^7\text{Li}$ i ${}^6\text{Li}$, średnia masa atomowa litu wynikająca z procentowego udziału tych izotopów wynosi 6,941 u. Oblicz procentowe udziały izotopów litu w mieszaninie.</p> <p><i>Obliczenia</i></p> <div style="border: 1px solid black; height: 180px; width: 100%;"></div> <p><i>Odpowiedź</i></p>													
6	<p>Gips palony (budowlany) jest spoiwem szybko twardniejącym, nie nadaje się do wygładzania tynków wewnętrznych. Do wykonania gładzi tynkowej stosuje się gips szpachlowy, który twardnieje bardzo powoli a jest mieszaniną gipsu palonego i wapna gaszonego. W oparciu o informacje wprowadzające i z zadania zapisz równania cząsteczkowe reakcji zachodzących w trakcie twardnienia gipsu szpachlowego.</p> <p>.....,</p> <p>.....</p>													
7	<p>Kationy magnezu znajdujące się w wodzie a pochodzące z procesu krasu skał węglanowych, nadają wodzie twardość węglanową / przemijającą, która można usunąć przez:</p> <p>a) gotowanie (uwaga; w trakcie gotowania węglan magnezu przechodzi w nierozpuszczalny wodorotlenek, b) metodą wapienną - wodny roztwór wodorotlenku wapnia; b) metodą sodową - węglan sodu, c) metodą fosforanową - fosforan(V) sodu.</p> <p>Zapisz równania reakcji jonowe, jonowe skrócone usuwania przedmiotowej twardości w/w metodami.</p> <table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 30px; text-align: center;">a</td> <td style="width: 35%; height: 30px; vertical-align: bottom;">.....</td> <td style="width: 35%; height: 30px; vertical-align: bottom;">.....</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">b</td> <td style="height: 30px; vertical-align: bottom;">.....</td> <td style="height: 30px; vertical-align: bottom;">.....</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">c</td> <td style="height: 30px; vertical-align: bottom;">.....</td> <td style="height: 30px; vertical-align: bottom;">.....</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">d</td> <td style="height: 30px; vertical-align: bottom;">.....</td> <td style="height: 30px; vertical-align: bottom;">.....</td> </tr> </table>		a	b	c	d
a												
b												
c												
d												
8	<p>Oblicz, ile cm^3 wody należy dodać do 100 g gipsu budowlanego zawierającego 12% dodatków niereagujących z wodą aby zaprawa uległa stwardnieniu / krystalizacji.</p> <p><i>Obliczenia</i></p> <div style="border: 1px solid black; height: 180px; width: 100%;"></div> <p><i>Odpowiedź</i></p>													

9	<p>Prażeniu poddano 2 tony skał wapiennych zawierających 27% domieszek nieulegających termicznemu rozkładowi i niereagujących z produktami prażenia. Oblicz, ile kg wapna palonego otrzymano w tym procesie, jeżeli reakcja zaszła z wydajnością 85%.</p>
---	--

Obliczenia

Odpowiedź

10	Zapisz równania reakcji jonowe skrócone procesów opisanych poniższym chemografię (dobierz drugi substrat):
----	--

*



b)

11	W celu otrzymania wodoru, odważono po 3 g potasu, 3 g litu, 3 g sodu. Odważki metali dodano wody a wydzielający się gaz zbierano w tych samych warunkach ciśnienia i temperatury. Czy przy tych samych odważkach metali 1 grupy otrzymano takie same objętości wodoru?
----	--

Obliczenia

Odpowiedź

12	Ustal wzór rzeczywisty hydratu (soli uwodnionej) jeżeli procentowy udział mas pierwiastków w tym związku wynosi po zaokrągleniach: Na – 16,1% , C – 4,2 % , O – 72,7% , H – 7%.
----	--

Obliczenia

Odpowiedź