

MILÓWKA - zimowisko w Beskidzie Żywieckim

17.02. - 26.02.2017

Koszt: 200,00 /os

Wypoczynek dofinansowany ze środków Funduszu Składkowego
Ubezpieczenia Społecznego Rolników

PROGRAM WYPOCZYNKU W BESKIDACH:

Narty i snowboard - nauka i doskonalenie jazdy z instruktorem
(1 raz podczas pobytu, *zapewniamy sprzęt i karnety*)

Wycieczka do Koniakowa (spotkanie z Koronkarką)

Wycieczka autokarowa do Żywca, Wisły (skocznia im. Adama Małysza) i Istebnej

Wycieczka do Węgierskiej Górki

Wycieczka na Trójstyk

Zwiedzanie zabytków budownictwa regionalnego

Zabawy w Aquaparku

**Zabawy na śniegu, dyskoteki, gry,
zabawy integracyjne i inne atrakcje**

**REALIZACJA PROGRAMU
PROMOCJI ZDROWIA
I PROFILAKTYKI ZDROWOTNEJ**

Organizator:

**Stowarzyszenie Wspierania Inicjatyw
Oświatowo-Wychowawczych im. Teresy Kras**
Fabryczna 15, 20-301 Lublin
tel. 81 746 19 85 fax 81 746 19 20
www.stowarzyszenie-kras.pl

W CENIE ZIMOWISKA GWARANTUJEMY:

- Bogaty program turystyczny i kulturalny
- Sprzęt narciarski, karnety oraz opiekę instruktora na stoku
- Zakwaterowanie
- Transport autokarowy
- Wyżywienie (5 posiłków dziennie)
- Opiekę wykwalifikowanej kadry pedagogicznej
- Opiekę medyczną, przewodnika, ratownika
- Ubezpieczenie NNW - Signal Iduna
- Bilety wstępu do zwiedzanych obiektów
- Transport autokarowy w czasie wypoczynku

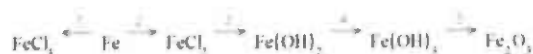
ZAKWATEROWANIE:

- Pensjonat „Willa nad Rzeką”
- Liczba miejsc: 100
- Pokoje 4-6 osobowe w pełni wyposażone
- Łazienki w pokojach
- Budynek murowany, piętrowy, ogrodzony
- Stołówka, świetlica, sprzęt RTV



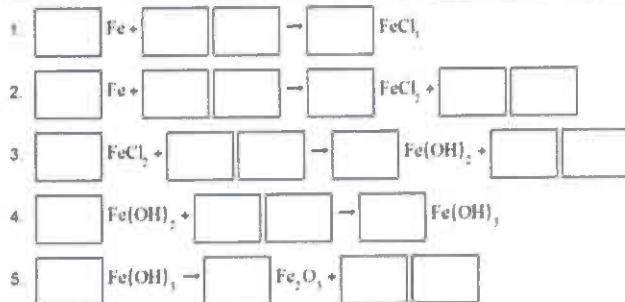
Zadanie nr 6

Przeprowadzono szereg reakcji chemicznych. W reakcjach 1 i 2 użyto żelaza oraz dwóch różnych substancji chemicznych, zawierających w cząsteczkach co najmniej jeden atom pierwiastka chemicznego, którego elektrony walencyjne opisuje konfiguracja $3s^2 3p^5$. Do kolejnych reakcji chemicznych wykorzystano wodne roztwory wodorotlenku sodu oraz nadtlenku wodoru.



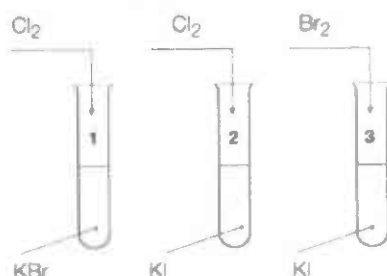
Ułóż w formie cząsteczkowej równania przeprowadzonych reakcji chemicznych.

	1	2	3	H ₂	HCl	NaOH	NaCl	Cl ₂	H ₂ O	H ₂ O ₂
--	---	---	---	----------------	-----	------	------	-----------------	------------------	-------------------------------



Zadanie nr 7

Przeprowadzono doświadczenie chemiczne przedstawione za pomocą poniższego schematu.



Stwierdzono, że we wszystkich probówkach zaszły reakcje chemiczne.

a) Zaznacz wyrażenie tak, aby powstał poprawny wniosek dotyczący reaktywności fluorowców w zależności od ich położenia w układzie okresowym.

Wraz ze wzrostem masy atomowej pierwiastka chemicznego w okresie / grupie reaktywność fluorowca maleje / rośnie.

b) Uszereguj fluorowce wykorzystane w doświadczeniu według wzrastającej reaktywności chemicznej.

Wzrost reaktywności chemicznej:

I ₂	Br ₂	Cl ₂
----------------	-----------------	-----------------

Zadanie nr 8

Zaznacz wszystkie błędne informacje w opisie azotu.

Azot jest jednym z najważniejszych składników powietrza. Jego zawartość w powietrzu wynosi 21% objętościowych. Jest gazem o brunatnej barwie. Jest bezwonny i mało reaktywny chemicznie. Z tlenem tworzy mieszaninę wybuchową. Słabo rozpuszcza się w wodzie. W związkach chemicznych może przyjmować stopnie utlenienia od -III do +VI. Jego jedyny wodorek o symbolu chemicznym NH₃ łatwo rozpuszcza się w wodzie, tworząc roztwór o odczynie kwasowym. Jest składnikiem białek roślinnych i zwierzęcych.