

Imię i Nazwisko:

Klasa:

A:

Sprawdzian jest przewidziany na 60 min. Materiał jest zgodny z podstawą programową. Nie przejmuj się oznaczeniami poziom 1 itp. oraz A: , B: , C: .

Powodzenia 😊

Poziom 1

A: Dopasuj przedmiot z definicją.

	Nazwa przyrządu		Definicja
A	Chłodnica	1.	służy do przelewania cieczy i przeprowadzania reakcji
B	Szczotka do probówek	2.	służy do chłodzenia par cieczy w celu ich skroplenia
C	Krystalizator	3.	służy do mycia probówek
D	Ściskacze	4.	służą do pobierania ściśle określonej objętości cieczy
E	Pipety	5.	służy do otrzymywania kryształów do zbierania gazów nad wodą
F	Moździerz	6.	służą do regulacji wypływu cieczy z węża
G	Zlewka	7.	służy do ucierania substancji

Użyj podanych oznaczeń:

A:

B:

C:

D:

E:

F:

G:

B: Podpis sprzęt chemiczny lub piktogramy.











Poziom 2

A: Ustal, którą metodę rozdzielania mieszanin można zastosować w podanych przykładach.

1. woda z cukrem - _____
2. woda z olejem - _____
3. opiółki żelaza z wodnym roztworem cukru - _____

B: Napisz 3 przykłady zjawisk fizycznych i 3 reakcji chemicznych.

Zjawiska fizyczne:

1. _____
2. _____
3. _____

Reakcje chemiczne:

1. _____
2. _____
3. _____

C: Ustal, jaki pierwiastek chemiczny pasuje do podanego opisu.

1. _____ - substancja ta ma połysk i jest jedynym metalem, który w temperaturze pokojowej ma inny stan skupienia niż ciało stałe.

Poziom 3

A: Podaj 2 właściwości fizyczne i 2 właściwości chemiczne

Właściwości chemiczne:

1. _____

2. _____

Właściwości fizyczne:

1. _____

2. _____

B: Podkreśl z zestawu wszystkie związki chemiczne, które nie są mieszaninami.

mangan, chlorek sodu, siarka, woda, tlenek węgla (II), jod, brom, glukoza, miedź, mosiądz

Poziom 4

A: Prawda / Fałsz. Wstaw X w odpowiednie miejsce.

Lp.	Zdanie	P	F
1.	Wszystkie metale mają połysk i występują w 3 stanach skupienia.		
2.	Metale są plastyczne		
3.	Gęstość (d) metali jest zróżnicowana		
4.	Produkujemy stopy metali by były np. trwalsze, wytrzymałe.		
5.	Mieszaniny można podzielić na jednorodne i na niejednorodne		
6.	Produkty zapisujemy po lewej stronie równań reakcji chemicznych		
7.	Kiszenie ogórka to przykład zjawiska fizycznego		
8.	Korozja to przykład reakcji chemicznej		
9.	Reakcje endotermiczne przebiegają z wydzielaniem ciepła do otoczenia.		

B: Podaj dwa przykłady metali i dwa przykłady niemetalu.

Metale:

1. _____

2. _____

Niemetale:

1. _____

2. _____

C: Napisz 2 główne składniki podanych stopów metali.

1. **Stal** - główne składniki: _____ i _____

2. **Mosiądz** - główne składniki: _____ i _____

Poziom 5

A: Wyjaśnij czym się różni sublimacja od resublimacji ?

B: Napisz nazwy metody rozdzielania substancji pasującej do definicji i podaj przykład mieszaniny, którą można w ten sposób rozdzielić.

1. _____ - polega na opadaniu na dno naczynia cząstek ciała stałego w cieczy pod wpływem siły ciężkości.

Przykład: _____

2. _____ - polega na ogrzewaniu mieszaniny cieczy i rozpuszczonego w niej ciała stałego w celu odparowywania cieczy.

Przykład: _____

3. _____ - metoda rozdzielania ciekłych mieszanin substancji. Służy do rozdzielania mieszanin (związków chemicznych).

Przykład: _____

C: Wskaż właściwość fizyczną, która pozwoli rozdzielić podane mieszaniny.

1. sól kuchenna i woda - _____
2. olej i woda - _____
3. pieprz i woda - _____

Poziom 6

A: Wyjaśnij czym jest proces *korozji*. Opisz czym jest *rdza* ? Uwzględnij sposoby zabezpieczania się przed *korozją*.

B: Wyjaśnij czym są *stopy metali*. Określ jakie posiadają charakterystyczne właściwości.
Wymień 2 zastosowania stali.

Poziom 7

A: Wyjaśnij, na czym polega zjawisko *dyfuzji* ? Opisz szybkość zachodzenia dyfuzji w trzech stanach skupienia.

B: Oblicz masę siarki o objętości 50 cm^3 , wiedząc, że gęstość siarki wynosi 2 g/cm^3 .

Przedstaw obliczenia.

Odp. _____.

Poziom 8

A: Do czego służy *dygestorium*?

B: Wyjaśnij, czym się różni związek chemiczny, a mieszanina.
