

**SPRAWDZIAN Z PRZYRODY DLA KLASY VI Z DZIAŁU:
„POZNAJEMY STRUKTURĘ MATERII”
(Opracowanie: Alina Widelska)**

Imię i nazwisko: Klasa

Data

Ilość punktów Ocena

Podpis Rodzica

1. Uzupełnij tabelę. W lewej kolumnie wymieniono cechę substancji, w prawej kolumnie opisz, na czym polega ta cecha. Dla przykładu podano opis temperatury topnienia:

Cecha substancji	Na czym polega ta cecha
Kruchość	
Kowalność	
Temperatura topnienia	Temperatura, przy której substancja zmienia stan stały na ciekły. Temperatura topnienia różnych substancji jest różna. Temperatura topnienia lodu wynosi 0°C
Temperatura wrzenia	
Przewodzenie ciepła	
Przewodzenie prądu elektrycznego	
Rozszerzalność liniowa	
Rozpuszczalność	

2. Uzupełnij zdania:

- Podstawową jednostką materii jest
- jest zbudowana przynajmniej z dwóch atomów.
- jest to powstawanie nowej substancji z jednej, dwóch lub kilku innych substancji.
- jest cząstką atomu posiadającą ładunek ujemny.
- Substancja chemiczna utworzona tylko z jednego rodzaju atomów to:
- Cząsteczki zbudowane z atomów różnych pierwiastków tworzą
- Gazy szlachetne np.:, występują w postaci pojedynczych

3. Przedstaw modelowo budowę drobinową ciał stałych, cieczy, gazów.
Nazwij zmiany stanów skupienia substancji:

Ciecz	→	ciało stałe
Ciało stałe	→	ciecz
Gaz	→	ciecz
Ciecz	→	gaz

4. Podaj po trzy przykłady:

Gaz:,,

Ciecz,,

Ciało stałe,,

5. Podaj po dwa przykłady:

Mieszaniec niejednorodnych w przyrodzie

.....

Mieszaniec jednorodnych w przyrodzie

.....

6. Co to jest spalanie? Dlaczego spalanie można nazwać reakcją chemiczną?
Jakie efekty towarzyszą spalaniu?

.....
.....

7. Jak zapobiegać powstawaniu czadu podczas spalania?

.....
.....

8. Gdzie w przyrodzie występują wapienie? Podaj dwa przykłady.

a/

b/.....

9.. Jak człowiek wykorzystuje właściwości wapieni?

.....
.....

10. Podaj właściwości metali wraz z przykładem, gdzie te właściwości są wykorzystywane:

a/.....

b/.....

c/.....

d/.....

11. W jaki sposób powstają kwaśne deszcze?

.....
.....
.....

12. Połącz symbole pierwiastków z ich nazwami:

tlen	N
żelazo	H
wodór	C
węgiel	Fe
aluminium	O
azot	Al.

13. Napisz wzory:

wody

dwutlenku węgla

czadu

14. Podaj pięć przykładów metali i dwa przykłady stopów metali:

a/

b/.....c/.....d/.....e/.....

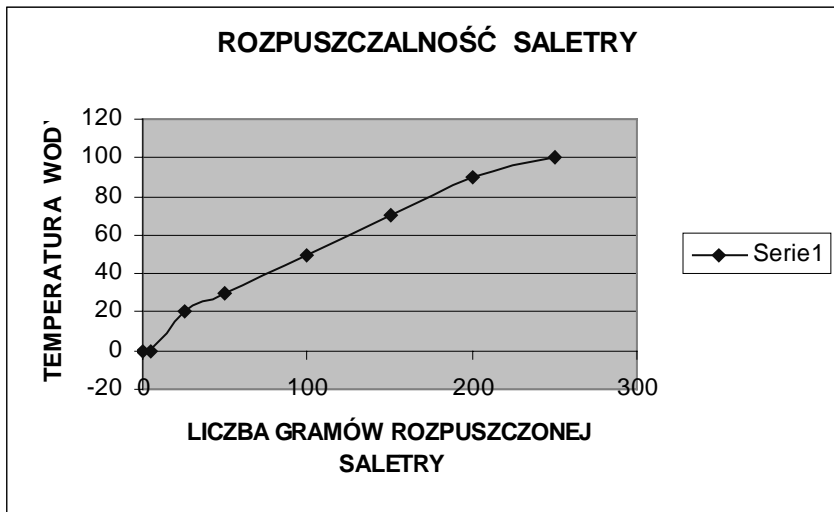
.....

a/.....b/.....

15. Na czym polega proces twardnienia zaprawy murarskiej

.....
.....
.....

16.



Korzystając z wykresu, uzupełnij zdania:

A – w wodzie o temperaturze **100°C** można maksymalnie rozpuścić ok.g saletry.

B – **100 g** saletry rozpuści się w wodzie o temperaturze..... °C.

C – Ze wzrostem temperatury rozpuszczalność saletry w wodzie(wzrasta, maleje)

17. Napisz, jaki roztwór nazywamy roztworem nasyconym.

.....
.....
.....

18. W jakiej wodzie: zimnej czy ciepłej rozpuści się więcej:

a/ cukru

b/ tlenu

19*(dla chętnych)

W 250 gramach wody rozpuszczono 50 gramów cukru, jakie jest stężenie procentowe otrzymanego roztworu?