

## kartkówka Z DZIAŁU SUBSTANCJE I ICH PRZEMIANY

1. Uzupełnij tabelę, wpisując właściwość fizyczną substancji, dzięki której można rozdzielić mieszaninę na składniki podaną metodą lub zaproponuj metodę rozdzielenia

| mieszanina                         | Metoda rozdzielania | Wykorzystywana właściwość |
|------------------------------------|---------------------|---------------------------|
| Opiłki żelaza z kryształkami cukru | Za pomocą magnesu   |                           |
| Woda z naftą                       |                     | Różnica gęstości cieczy   |
| Piasek z solą kuchenną             |                     |                           |
| Woda z alkoholem etylowym          | destylacja          |                           |
| Groch z kaszą manną                |                     |                           |
| Kreda z wodą                       |                     |                           |

2. Obok nazwy pierwiastka podaj jego symbol

Siarka-

tlen -

miedź-

Azot-

żelazo-

aluminium-

Wodór-

fosfor-

cynk-

3. Oceń prawdziwość zdań:

a) Podgrzewanie mleka to zjawisko fizyczne

b) Pieczenie ciasta to reakcja chemiczna

c) Rdzewienie żelaza to reakcja chemiczna

d) Mielenie pieprzu to zjawisko fizyczne

4. Oceń prawdziwość zdań

a) Wszystkie metale mają stały stan skupienia

b) Większość metali ma srebrzystą barwę

c) Wszystkie metale są bardzo twarde

d) Metale różnią się aktywnością chemiczną

5. Wymień czynniki pod wpływem których zachodzi korozja

6. Oblicz gęstość bryłki o wymiarach 2cmx2cmx3cm, mającej masę 24g