

Przypomnij sobie,  
s. 26–27.

## 2. RODZAJE OPAKOWAŃ

### Zadanie 1.

Napisz wzory sumaryczne kwasów nieorganicznych, których właściwości opisano poniżej.

A. Bezbarwna ciecz o drażniącym zapachu. Jego stężony roztwór jest żrący i dymi na powietrzu. Jest wykorzystywany do produkcji leków na niedokwasotę.



wzór sumaryczny: \_\_\_\_\_

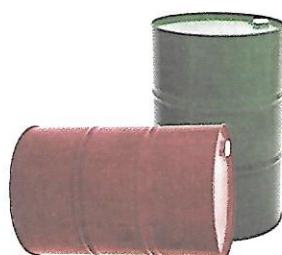
B. Bezbarwna ciecz o charakterystycznym, ostrym zapachu. Ma silne właściwości utleniające. Powoduje żółknięcie białek w reakcji ksantoproteinowej.



wzór sumaryczny: \_\_\_\_\_

### Zadanie 2.

Napisz po jednej wadze i zalecie każdego z opakowań.



opakowanie metalowe

wada: \_\_\_\_\_

zaleta: \_\_\_\_\_



opakowanie papierowe

wada: \_\_\_\_\_

zaleta: \_\_\_\_\_



opakowanie szklane

wada: \_\_\_\_\_

zaleta: \_\_\_\_\_



opakowanie z tworzyw sztucznych

wada: \_\_\_\_\_

zaleta: \_\_\_\_\_

### Zadanie 3.

Wyjaśnij, dlaczego stężony roztwór kwasu azotowego(V) można transportować w pojemnikach aluminiowych.

Odpowiedź: \_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_

Wskazówkę znajdziesz w podręczniku na s. 174.