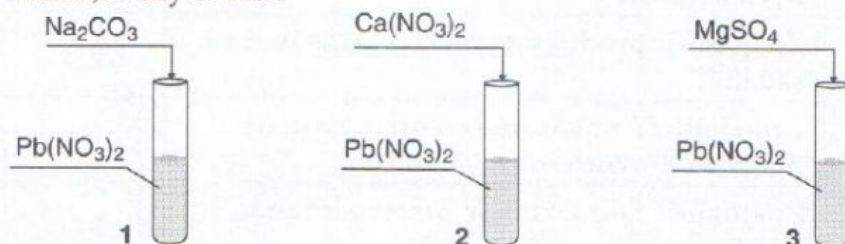


1. Do trzech probówek z roztworem azotanu(V) ołowiu(II) dodano roztwory trzech, różnych soli:



Korzystając z *tablicy rozpuszczalności*, wskaż, gdzie wytrącił się osad.

A W 1 i 2.

B W 1 i 3.

C Tylko w 3.

D W żadnej.

2. (P7/37) Korzystając z tabeli rozpuszczalności wodorotlenków i soli (podręcznik, s. 34), podziel poniższe sole na rozpuszczalne (R) i nierozpuszczalne (N):

a) węglan magnezu – _____ b) azotan(V) cynku – _____

c) chlorek niklu(II) – _____ d) siarczek wapnia – _____

e) siarczan(VI) żelaza(III) – _____ f) fosforan(V) miedzi(II) – _____

3. (P8/37) Korzystając z tabeli rozpuszczalności (podręcznik, s. 34), odpowiedz, czy wytrąci się osad w wyniku zmieszania roztworów następujących soli:

a) chlorku sodu i azotanu(V) ołowiu(II) _____

b) węglanu potasu i siarczanu(VI) cynku _____

c) siarczku magnezu i azotanu(V) sodu _____

d) siarczanu(VI) glinu i jodku żelaza(II) _____

5. Uzupełnij równania reakcji strąceniowych, których produktami są sole słabo rozpuszczalne w wodzie. Podaj nazwy soli, których wzory występują w równaniach:

