**Zadanie domowe - poprawa VII**

Zadania dla osób, które chciałyby poprawić ocenę z zadania. Proszę odesłać (zdjęcie lub w wersji elektronicznej) do środy 29.04.20 na adres anetapotepa13@gmail.com .

Jeżeli macie zamiar odesłać zdjęcie zadania napisanego odręcznie proszę o wyraźne pismo i wyraźne zdjęcia!!!

Zad.1.

Oblicz ile tlenu potrzeba do reakcji utleniania 4,8 g magnezu. Zapisz odpowiednie równanie reakcji

Zad.2.

Ile gramów metanu (CH4 )musi ulec spaleniu, aby w reakcji, która przebiega wg. równania

 CH4 +2 O2 → CO2 + 2H2O

wydzieliło się 352 g tlenku węgla (IV).

Zad.3.

Podczas prażenia wapienia powstało 112g wapna palonego. Oblicz ile g wapienia poddano prażeniu. Reakcja przebiega wg. równania:

 CaCO3 → CaO + CO2

 wapień wapno palone