

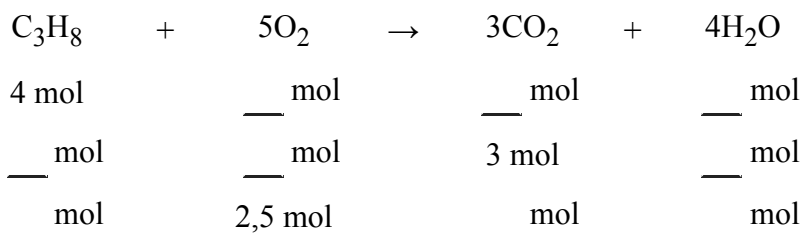
Namn _____

Klass _____

1. I en reaktion beräknas 670 g produkt bildas. Efter att reaktionen har skett ser man att enbart 345 g har bildats.
Hur stort är utbytet i reaktionen?
Svara i hela procent.

Svar: _____

2. Nedan framgår förbränningsreaktionen då propan reagerar med syrgas.
Skriv av och komplettera tabellen under reaktionsformeln så att varje vågrät rad visar ekvivalenta substansmängder (korrekt molförhållande).



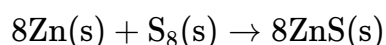
3. Teckna den balanserade reaktionsformeln för en reaktion där zinkmetall reagerar syrgas och bildar zinkoxid. Ange aggregationstillstånden.

Svar: _____

4. Koppar och svavel reagerar och bildar dikopparsulfid, Cu_2S . Man blandar 2 gram av vardera ämne. Hur stor massa dikopparsulfid bildas vid reaktionen? Svara i gram.

Svar: _____

5. När zinkpulver värms upp med svavel sker en häftig reaktion och zinksulfid bildas enligt följande reaktionsformel:



Vid ett tillfälle lät man 85,2 g zink reagera med 52,4 g S_8 . Det bildades då 105,4 g zinksulfid.

Beräkna det teoretiska utbytet (i gram) och det procentuella utbytet av ZnS som erhöles vid det aktuella tillfället.

Svar: _____

6. Phloroglucinol är en organisk förening som används för att göra explosiva ämnen. Phloroglucinol kan även naturligt produceras av brunalger och vissa bakterier. Phloroglucinol består av 57,1 % kol, 4,8 % väte och 38,1 % syre. Phloroglucinol har molmassan 126,108 g/mol.

Bestäm både empirisk formel och molekylformel för phloroglucinol.

Svar: _____