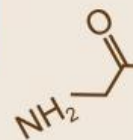


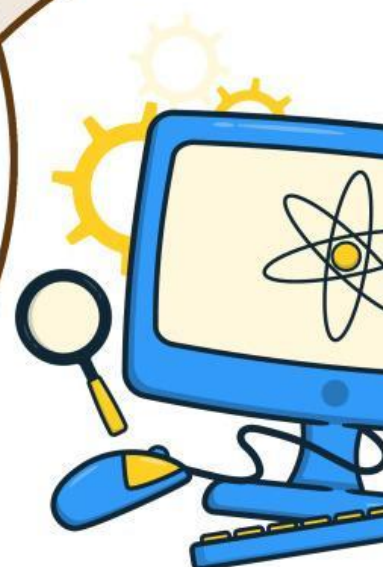
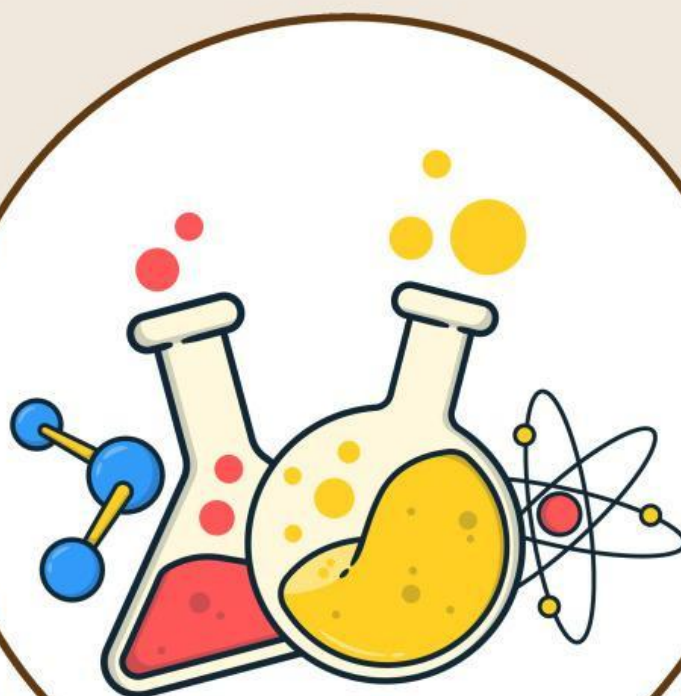
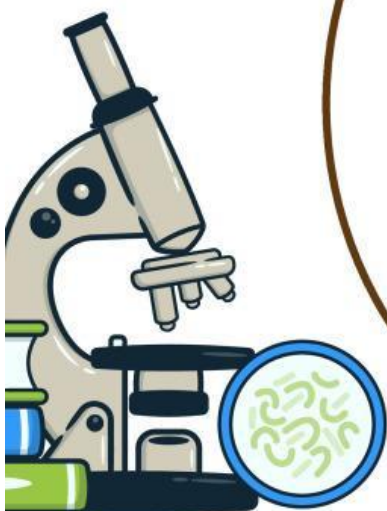
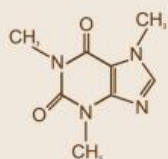


Lembar Kerja Peserta Didik



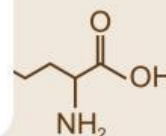
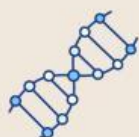
LKPD

PERSAMAAN REAKSI



Nama Anggota kelompok:

Kelas:

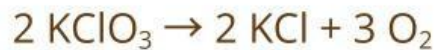


Aktivitas 1



SOAL 1

Penguraian 24,5 gram KClO_3 (Ar K = 39, Cl = 35,5, dan O = 16) menurut reaksi:



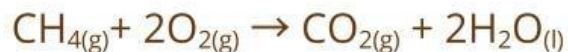
Pada keadaan standar, berapa volume gas oksigen yang dihasilkan?

Jawab:



SOAL 2

Sejumlah 3,2 gram gas CH_4 dibakar dengan 16 gram O_2 sesuai reaksi:



Jika Ar C = 12, H = 1, dan O = 16, berapa massa CO_2 yang terbentuk?

Jawab:

Aktivitas 1



SOAL 3

Pada pembakaran sempurna 6 gram C_2H_6 (Ar C = 12 dan O = 16) sesuai reaksi:



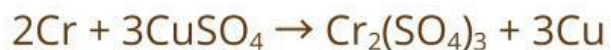
Berapa volume gas CO_2 yang dihasilkan pada keadaan standar (STP)?

Jawab:



SOAL 4

Sebanyak 10,4 gram kromium bereaksi habis dengan larutan $CuSO_4$ menurut reaksi :



Berapa massa tembaga yang terbentuk (Ar Cr = 52 dan Cu = 63,5)?

Jawab:

Aktivitas 1



SOAL 5

Sebanyak 1 mol kalsium sianida (CaCN_2) dan 2 mol air dibiarkan bereaksi sempurna menurut persamaan reaksi:



Berapa volume gas NH_3 yang dihasilkan pada keadaan standar (STP)?

Jawab:
