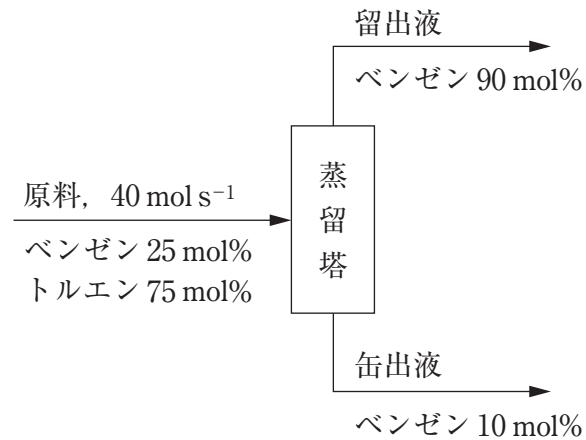


【I 種専門試験型・環境化学・食品衛生 例題 1】

図のように、原料としてベンゼン 25 mol%，トルエン 75 mol% の混合液を 40 mol s^{-1} の割合で蒸留塔に供給し、塔頂からベンゼン 90 mol% の留出液を、塔底からベンゼン 10 mol% の缶出液を得た。このとき、留出液の流量はいくらか。



1. 4.5 mol s^{-1}
2. 7.5 mol s^{-1}
3. 10 mol s^{-1}
4. 12 mol s^{-1}
5. 16 mol s^{-1}

【I 種専門試験型・環境化学・食品衛生 例題2】

次の文章は、土壤生物に関する記述である。文章中の空欄 a～d に入るものを正しく組み合わせているのはどれか。

土壤生物は、極めて小さい微生物から大きなサイズの土壤動物まで様々なサイズの生物から構成される。土壤動物や植物根を除いた土壤中の全生物体量を一般に **a** と呼び、アーキア、細菌、真菌などがその大部分を占める。**a** の中の炭素と窒素の比 (C/N 比) は約 7 であり、土壤そのものの C/N 比の 12～13 より小さい。すなわち、**a** の中には **b** が濃縮されていることになる。

土壤の種類やその利用状況によって、土壤微生物の種類は影響を受ける。嫌気的な状態にある土壤では、多くが好気性の微生物である **c** は少なく、嫌気性のアーキアや **d** の割合が増える。

a	b	c	d
1. 微生物バイオマス	窒素	真菌	細菌
2. 微生物バイオマス	窒素	細菌	真菌
3. 微生物バイオマス	炭素	真菌	細菌
4. 土壌生態系	窒素	細菌	真菌
5. 土壌生態系	炭素	真菌	細菌

【I 種専門試験型・環境化学・食品衛生 例題3】

ある化合物は510 nm に吸収極大を持ち、そのモル吸光係数は 1.0×10^4 L/(mol·cm)である。この化合物の水溶液を光路長3.0 mm の吸光セルに入れて 510 nm の吸光度を測定したところ、吸光度は 0.27 であった。この水溶液のモル濃度として正しいのはどれか。

ただし、ランベルト・ペールの法則が成り立つものとする。

1. 9.0×10^{-6} mol/L
2. 2.7×10^{-6} mol/L
3. 9.0×10^{-5} mol/L
4. 2.7×10^{-5} mol/L
5. 2.7×10^{-4} mol/L