

21) Med utgangspunkt i at $Z = \exp(-F/k_B T)$, $F = U - TS$ og den termodynamiske identitet (for et konstantt antall partikler N), **hvordan kan entropien S uttrykkes ved partisjonsfunksjonen Z ?**

- A) $S = k_B [\ln Z + T (\partial \ln Z / \partial V)_T]$ B) $S = k_B T (\partial \ln Z / \partial V)_T$
C) $S = k_B [\ln Z + T (\partial \ln Z / \partial V)_p]$ D) $S = k_B T (\partial \ln Z / \partial V)_p$
E) $S = k_B [\ln Z + T (\partial \ln Z / \partial T)_V]$ F) $S = k_B T (\partial \ln Z / \partial T)_V$