

کلید شیمی بهین ترم دی ماه ۱۴۰۲ دهم تهرانی

- ۱ الف: گرفتن - آمون (هر آتم ۷۲۵)
ب: هالیم - هیدروژن (هر آتم ۷۲۵)

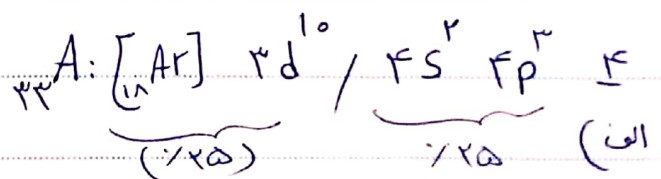
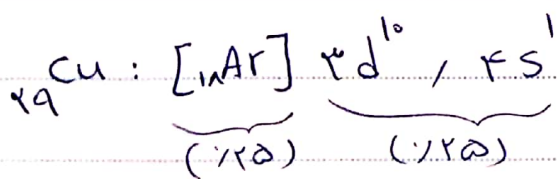
۲ الف) $K = \text{°C} + ۲۷۳ = ۳۵ + ۲۷۳ = ۳۰۸$ کلوین
 °C ۱۲۵

ب) وجود دیواره حرارتی پراثری در لایه های بالا و هوا کرده باعث به وجود آمدن یون های می شود. (۷۲۵)

۳ $\bar{M} = \frac{M_1 F_1 + M_2 F_2}{F_1 + F_2}$ $۵۵,۸ = \frac{(۵۵ \times x) + (۵۹ \times (۱۰۰ - x))}{۱۰۰}$ (۷۲۵)
نسبت یونی (۷۲۵) (جمله ای در پرانتز ۷۲۵)

$۵۵۸۰ = ۵۹۰۰ - ۴x$ $۴x = ۳۲۰$ $x = ۸۰\%$ $۱۰۰ - x = ۲۰\%$
(۷۲۵) (نسبت)

$\frac{F_1}{F_2} = \frac{۸۰}{۲۰} = ۴$ (۷۲۵)

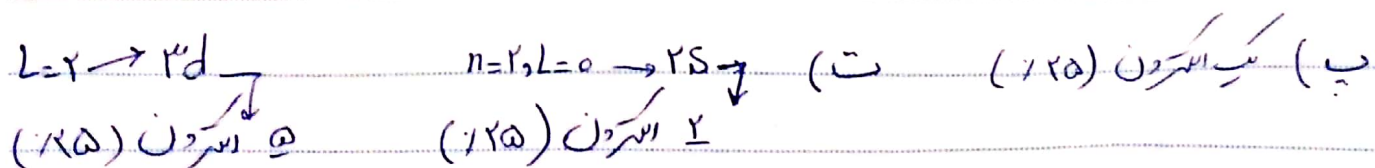
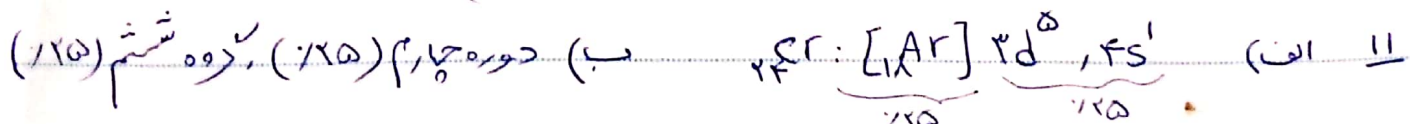
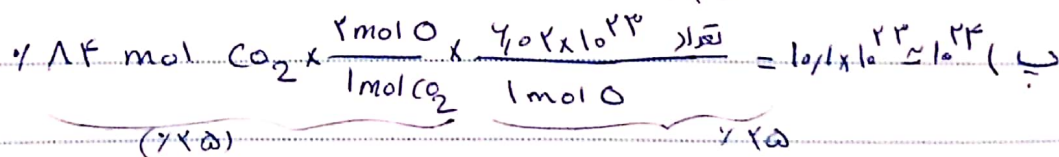
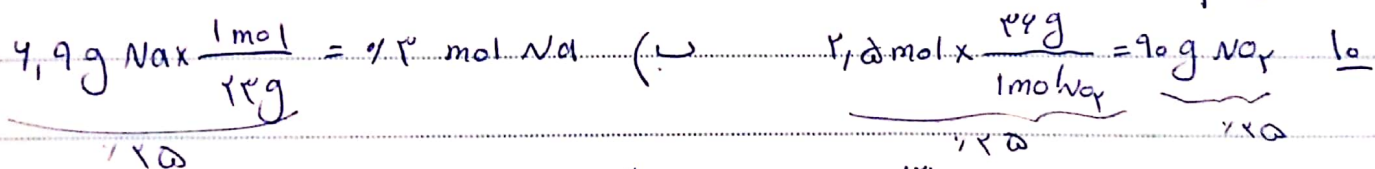
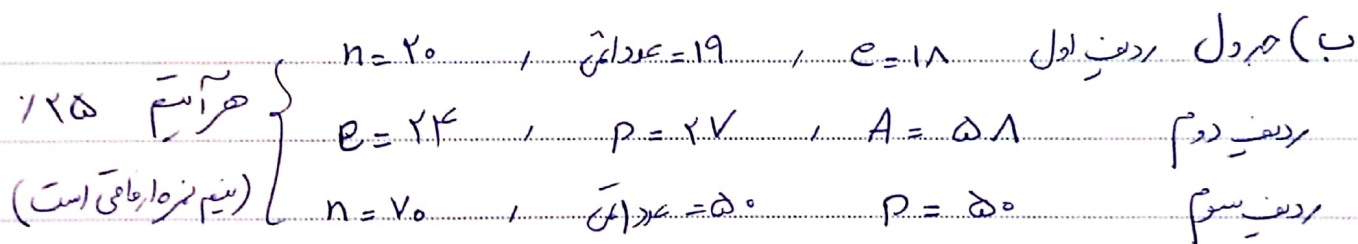
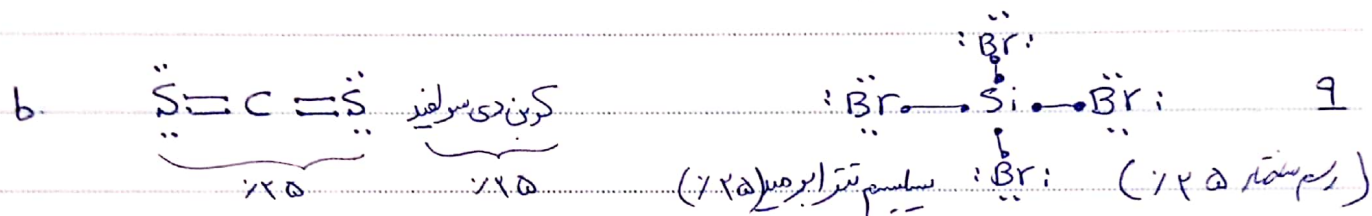
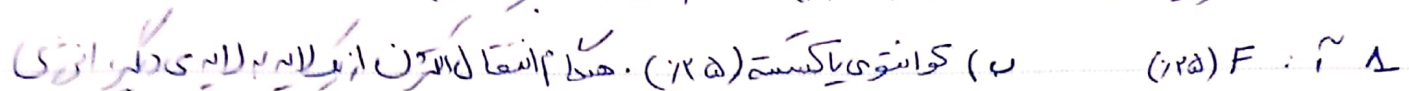
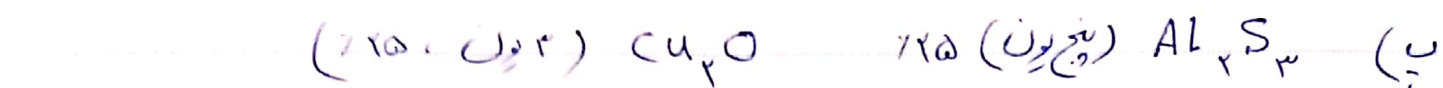


دوره چهارم و گروه یازدهم (۷۲۵)

ب) دوره چهارم / گروه ۱۵ (۷۲۵)



۵ الف) نیروی جاذبه (الف) ۷۲۵
ب) منابع زمینی (ب) ۷۲۵
ب) به دلیل نزدیکی یون As^{3-} به یون As^{3+} (ب) ۷۲۵



ل. کوکانی