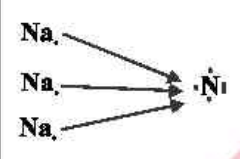
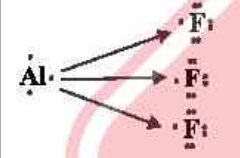
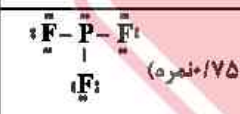


نام و نام خانوادگی:	زکواره تگور دانش بچی		نام و نام خانوادگی:
نام درس: شیمی ۱	علوی		نام درس: شیمی ۱
پایه تحصیلی: دهم (ریاضی / تجربی)	مؤسسه علمی آموزشی علوی		پایه تحصیلی: دهم (ریاضی / تجربی)
نام آزمون: پایان نوبت اول	نام آزمون: پایان نوبت اول		نام آزمون: پایان نوبت اول
زمان: ۹۰ دقیقه	زمان: ۹۰ دقیقه		زمان: ۹۰ دقیقه
تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۱/۱۰/۱۴	تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۱/۱۰/۱۴		تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۱/۱۰/۱۴
پاسخنامه شیمی پایه دهم			ردیف
الف (۲ → ۳) ب کمتری	پ کاهش	ت ترو بوسفر	۱
(هر مورد ۰/۲۵+ نمره) (فصل اول - فصل دوم - متن کتاب درسی) (آسان)	(ت) ترو بوسفر	(ث) بالا	ج کم تر
الف) اتم های یک عنصر که عدد اتمی یکسان و عدد جرمی متفاوت دارند. ب) کاتیون یا آنیونی که تنها از یک اتم تشکیل شده است. (هر مورد ۰/۵+ نمره) (تعاریف کتاب درسی) (آسان)	درصد فراوانی $^{64}\text{Cu}$ را برابر $F_1$ و $^{65}\text{Cu}$ را برابر $F_2 = 100 - F_1$ در نظر می گیریم. (نمره ۰/۲۵)		۲
$\bar{M} = \frac{M_1 F_1 + M_2 F_2}{F_1 + F_2} \quad (\text{نمره } 0/25)$ $64/3 = \frac{64 \times F_1 + 65(100 - F_1)}{100} \quad (\text{نمره } 0/25)$ $64/30 = 64F_1 + 6500 - 654F_1 \quad (\text{نمره } 0/25)$ $F_2 = 30\% \quad (\text{نمره } 0/25) \quad F_1 = 70\% \quad (\text{نمره } 0/25)$			۳
	(فصل اول - درصد فراوانی ایزوتوپ) (متوسط)		
الف)	 $3\text{Na}^+, \text{N}^{3-} \quad \text{Na}_3\text{N} \quad (\text{نمره } 0/25)$		۴
ب)	 $\text{AlF}_3 \quad (\text{نمره } 0/25)$ $\text{Al}^{3+}, 3\text{F}^- \quad (\text{نمره } 0/25)$		
	(فصل اول - آرایش الکترونی) (متوسط)		
 $\text{H}-\text{C}=\text{N}: \quad (\text{نمره } 0/75)$			۵
الف) D: $[\text{Ar}]3d^5 4s^1$ (نمره ۰/۷۵) ب) گروه = ۶ (ب) پ) $1e$ (نمره ۰/۲۵)			۶
	(فصل اول) (دشوار)		
الف) C. زیرا دمای جوش آن کمتر از $190^\circ\text{C}$ است. ب) $73 = 273 + 200$ ب) B. هر چه دما بیشتر باشد زودتر مایع می شود. ت) D. زیرا نقطه جوش آن کمتر است. (هر مورد ۰/۵+ نمره) (فصل دوم - متن درس و خودرابطه مایع) (متوسط)			۷

نام آزمون: پایان نوبت اول	زکواره تاکور دانش بچی	نام و نام خانوادگی:
زمان: ۹۰ دقیقه	<b>علوی</b>	نام درس: شیمی ۱
تاریخ برگزاری آزمون: ۱۴۰۱/۱۰/۱۴	مؤسسه علمی آموزشی علوی	پایه تحصیلی: دهم (ریاضی / تجربی)
<b>پاسفنامه شیمی پایه دهم</b>		ردیف
الف) آهن (III) اکسید (ب) $\frac{1}{3} \text{Na}_3\text{P}$ (پ) جوشکاری یا بالون هواشناسی ت) Tc تکنسیم (ث) $\text{Br}^- , \text{Ca}^{2+}$ (هر مورد ۵/۵ نمره) (فصل اول - فصل دوم) (متوسط)		۸
الف) نادرست - افزایش عدد اتمی ب) نادرست - ${}^3\text{H} > {}^5\text{H} > {}^6\text{H} > {}^4\text{H} > {}^7\text{H}$ ب) درست - در دوره دوم و سوم ۸ عنصر و دوره اول ۲ عنصر داریم. ت) درست - مقدار آن بیشتر است. (هر مورد ۵/۵ نمره) (فصل اول و دوم - متن درس و خودارایز مایند) (متوسط)		۹
$\text{الف) } 16 \text{ mol} \times \frac{40 \text{ gr}}{1 \text{ mol}} = 640 \text{ gr} \text{ (نمره } 0/5)$ $\text{ب) } 0.18 \text{ gr} \times \frac{1 \text{ mol}}{8 \text{ g}} = 0.01 \text{ mol} \text{ (نمره } 0/5)$ $\text{پ) } 56 \text{ gr} \times \frac{1 \text{ mol}}{28 \text{ gr}} \times \frac{6/0.2 \times 10^{23}}{1 \text{ mol}} = 12/0.4 \times 10^{23} \text{ مولکول (نمره } 0/7.5)$ $(12 \times 2) + 4 = 28 \text{ (نمره } 0/2.5)$ (فصل اول - متن درس و خودارایز مایند) (متوسط)		۱۰
$2\text{Na}_2\text{O}_7 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 4\text{NaOH} + \text{O}_2$		۱۱
$\text{راه حل اول } z = \frac{A - (n - e) + \text{بار}}{2} \Rightarrow z = \frac{99 - 5 + 2}{2} = 48$ $n - e = 5 \quad e = p - 2$ $n + p = 99 \quad (1)$ $n - p + 2 = 5 \Rightarrow n - p = 3 \quad (2)$ $\text{راه حل دوم } \begin{cases} n + p = 99 \\ n - p = 3 \end{cases}$ $2n = 102 \Rightarrow n = 51, p = 48$ (۵/۱ نمره) (فصل اول - محاسبات) (متوسط)		۱۲