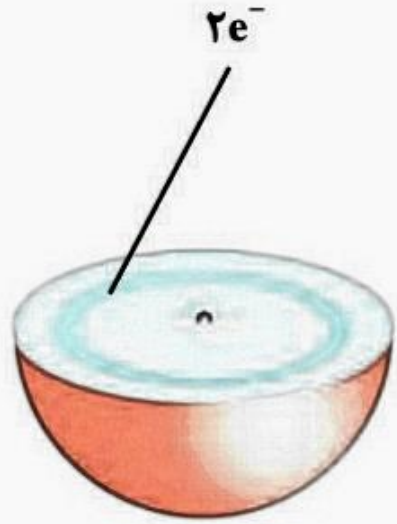


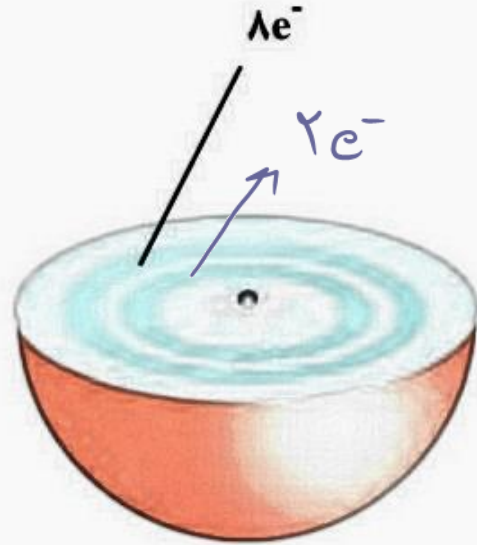


تمرینات دوره ای فصل اول شیمی دهم

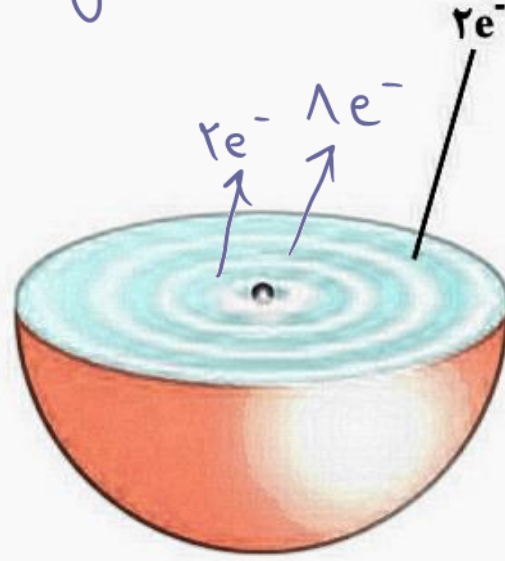
۹- هر یک از شکل‌های زیر برشی از اتم یک عنصر را نشان می‌دهد؛ با توجه به آن:



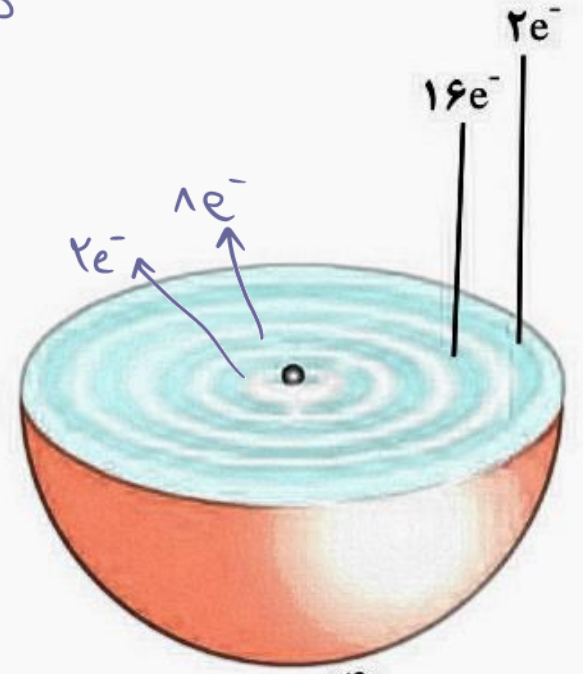
(۱)



(۲)



(۳)



(۴)



✓ (آ) موقعیت هر عنصر را در جدول دوره‌ای تعیین کنید.

✓ (ب) کدام اتم (ها) تمایلی به انجام واکنش و ترکیب شدن ندارد؟ چرا؟ He و Ne : چون حد اکثر تعداد s و p را پر کرده‌اند.

✓ (پ) آرایش الکترون - نقطه‌ای (۲) و (۳) را رسم و پیش بینی کنید هر یک از این اتم‌ها در واکنش با فلئوئور چه رفتاری دارد؟

(ت) در اتم (۴) چند زیر لایه به طور کامل از الکترون‌ها پر شده است؟ توضیح دهید.



سه نبرده ۱۸ و نبرده ۱



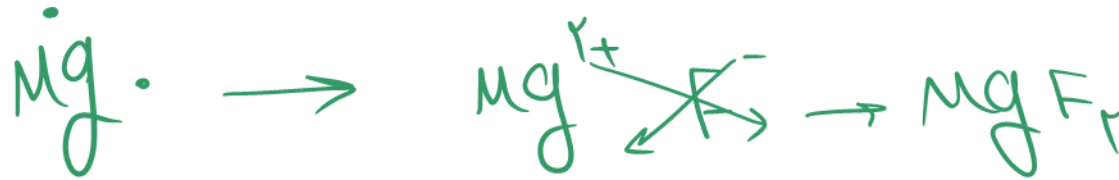
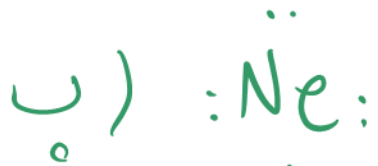
سه نبرده ۱۸ و نبرده ۲



سه نبرده ۲ و نبرده ۳



سه نبرده ۱۰ و نبرده ۴



ب) [] ز در لایه ی شخص شده بر شده اند.
از الکترون