

НПМГ „Акад. Любомир Чакалов”
Изпит по химия и опазване на околната среда
за кандидатстване след 7. клас - 03.06.2014 год., София

Вариант II
ПРИМЕРНИ РЕШЕНИЯ

Таблица за отговори на теста

Задача	Отговори			
1.	A	Б	В	Г
2.	A	Б	В	Г
3.	A	Б	В	Г
4.	A	Б	В	Г
5.	A	Б	В	Г
6.	A	Б	В	Г
7.	A	Б	В	Г
8.	A	Б	В	Г

Задача	Отговори			
9.	A	Б	В	Г
10.	A	Б	В	Г
11.	A	Б	В	Г
12.	A	Б	В	Г
13.	A	Б	В	Г
14.	A	Б	В	Г
15.	A	Б	В	Г
16.	A	Б	В	Г

Задача 17.

А)	Б)	В)	Г)
<i>Да</i>	<i>Да</i>	<i>Да</i>	<i>Не</i>

Задача 18.

А) Са, метал

Б) СаН₂

В) СаО, основен

Задача 19.

А)	дилитиев сулфид
Б)	дифосфорен пентаоксид
В)	К ₂ СО ₃
Г)	NaOCl

Задача 20.

А) сода за хляб – 1
 оцет - 3

Б) син

В) $M_r(\text{NaHCO}_3) = A_r(\text{Na}) + A_r(\text{H}) + A_r(\text{C}) + 3 \cdot A_r(\text{O}) = 23 + 1 + 12 + 3 \cdot 16 = 84$

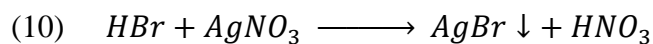
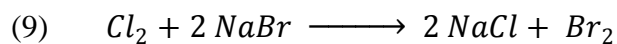
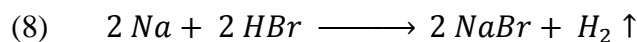
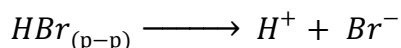
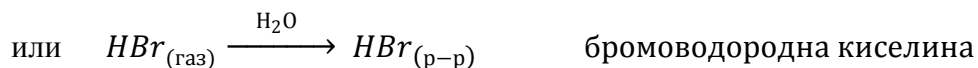
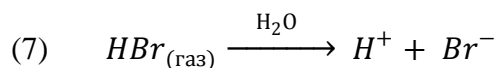
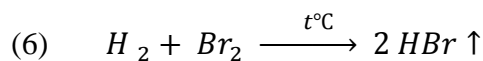
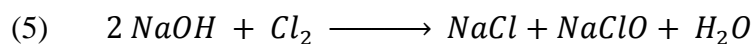
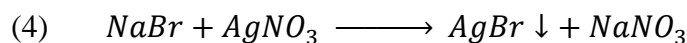
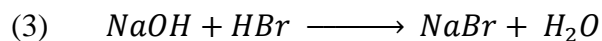
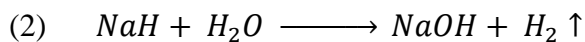
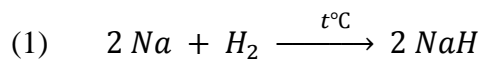
НПМГ „Акад. Любомир Чакалов”
 Изпит по химия и опазване на околната среда
 за кандидатстване след 7. клас - 03.06.2014 год., София

Задача 21

А) Веществата, означени с букви съответно са:

А	Na	натрий
Б	NaH	натриев хидрид
В	NaOH	натриева основа (натриев хидроксид)
Г	NaBr	натриев бромид
Д	Br ₂	бром
Е	HBr	бромоводород (водороден бромид)
Ж	HBr	бромоводородна киселина
З	AgBr	сребърен бромид

Б)



В) Водният разтвор на веществото **Ж** има **киселинен** характер.

Г) неутрализация - процес **З**;

топлинен ефект - положителен ($Q > 0$)

Д) Веществото **В** в практиката се нарича **сода каустик**.

Е) NaCl, готварска сол.

Ж) Простото вещество **А** се съхранява под петрол поради голямата си химическа активност спрямо кислорода и водата, с които реагира при обикновени условия.

